

« الفصل الخامس »

« الدرس الأول »

إزدواجية الموجة والجسيم

تعتبر ذرة شيء	كهروديناميكية	ميكانيكية	تصغير كل شيء
الحل صفتين في نفس الوقت	الطيف الكهروديناميكي		ذرة تعتبر شيء صغير جداً مثل الإلكترون

الموجة	الجسيم
لها خواص موجية	لها خواص جسيمية
- الانتشار	لها كتلة
- الانعكاس	يمكن تحريكه بسرعة
- الإنكسار	لها طاقة $E = \frac{1}{2} m v^2$
- التداخل	السرعة - الكثافة - طاقة الحركة
- الحيود	لها كمية تحرك $P_L = m v$
	يستطيع التصادم مع الأمام
	للأخرى والتأثير عليها بقوة

\* الطيف الكهروديناميكي : هو ترتيب الموجات الكهروديناميكية ترتيباً تصاعدياً أو تنازلياً حسب التردد والأطوال الموجية الخاصة بها

\* أطياف الضوء المرئي بالترتيب تجتمع في كلمة

حـر مـن خـز ين  
 برتقالي أصفر أخضر زرق نيلي بنفسجي

الطول الموجي  $\lambda$  يقل التردد  $\nu$  يزداد  
 (السرعة  $c$  ثابتة)

## ١٢ ظاهرة إشعاع الجسم الأسود

جميع الأجسام الساخنة تشع ضوءاً وحرارةً أو كلاهما

الأجسام متوهجة هي الأجسام التي تشع حرارةً فقط  
الأجسام غير متوهجة هي الأجسام التي تشع حرارةً فقط

$$I = \frac{P_w}{A}$$

شدة الإشعاع (I) هي القدرة على الإضاءة  
وحدة قياسها Watt / m<sup>2</sup>

ملامح مخططات على منحنى بلانك

١٢ في منحنيات بلانك كلما زاد الطول الموجي جداً أو قصر جداً فإن شدة الإشعاع تقترب من الصفر

عند الترددات العالية جداً (أطوال موجية صغيرة) والترددات المنخفضة جداً (أطوال موجية كبيرة) فإن شدة الإشعاع تقترب من الصفر

١٣ كلما زادت درجة الحرارة زادت شدة الإشعاع الكلية

١٤ كلما زادت درجة الحرارة كلما زادت المساحة أسفل المنحنى

١٥ كلما زادت درجة الحرارة فإن  $\lambda_m$  تقل  
ويفسر ذلك قانون فين

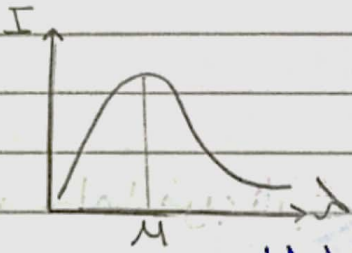
شرط أساسي في قانون فين أنه تكون درجة الحرارة بـ K، كلقي

$$T^{\circ}K = T^{\circ}C + 273$$

درجة الحرارة بالزيوس درجة الحرارة بالكلفن



• **علل :** لا يمكن رؤية الإشعاع الصادر من الأرض ؟  
 لأن درجة حرارة الأرض منخفضة وحسباً لقانون فين  
 يكون الطول الموجي للإشعاع الصادر منها كبير جداً  
 يقع في منطقة الأشعة تحت الحمراء أو الإشعاع الحراري  
 الغير مرئي



س ماذا يحدث عند رفع درجة الحرارة  
 بالنسبة لموقع النقطة M ؟

تزاح ناحية اليسار  
 التفسير : حيث كلما زادت درجة الحرارة يقل الطول الموجي  
 فتزاح النقطة نحو الأطوال الموجية الأقصر

\* درجة غليان الماء « t » =  $100^{\circ}\text{C}$   
 درجة غليان الماء « T » =  $100 + 273 = 373^{\circ}\text{K}$

\* \* عندما يعطين درجات الحرارة بالليزيوس لازم تحول  
 لأنه درجات الحرارة في فين بالكلفن

\* \* كلما انخفضت درجة الحرارة تزداد نسبة الإشعاع الحراري  
 نسبة للإشعاع الضوئي (يقال)

\* \* يبدأ مصدر إشعاع ضوئي عن الجسم من عند درجة حرارة  
 $20000^{\circ}\text{K}$

\* \* كلما زادت درجة الحرارة زادت نسبة الإشعاع الضوئي  
 بالنسبة للإشعاع الحراري الصادر عن الجسم

لماذا تفسر معنى بلانك

$$E = h \nu$$

\* حساب طاقة الفوتون

التردد ثابت بلانك طاقة الفوتون  
 $h = 6.625 \times 10^{-34} \text{ J.s}$

$$h = \frac{E}{\nu} = \frac{\text{J}}{\text{Hz}} = \text{J.s}$$

\* حامل ضرب ثابت بلانك في التردد للفوتون ← طاقة الفوتون

\* النسبة بين طاقة الفوتون إلى تردده ← ثابت بلانك

\* الطاقة المصاحبة لفوتون تردده الوحدة ← ثابت بلانك  
 ← تعني أنه تردده = 1 Hz

\* النسبة بين طاقة الفوتون إلى ثابت بلانك ← تردد الفوتون

$$* E = n h \nu$$

طاقة الفوتون الواحد  
 عدد الفوتونات  
 الطاقة الكلية  
 طاقة للمستويات

\* شدة الإشعاع تتوقف على طاقة الفوتون الواحد وعدد الفوتونات

\* كلما زاد عدد الفوتونات زادت طاقة الإشعاع

\* كلما قل عدد الفوتونات انخفضت طاقة الإشعاع

\*\*\* كلما زاد تردد الفوتونات تزداد طاقتها ويقل عددها

لأن طاقة الفوتون الواحد

لحيث تظل الطاقة الكلية ثابتة



## ١٣١ التأثير الكهروضوئي والإنبعاث الحراري

يحتوي المعدن على أيونات موجبة والإلكترونات حرة حركتها تستطيع أن تتحرك داخل المعدن ولكنها لا تستطيع أن تغادره بسبب قوى التجاذب التي تجذبها دائماً نحو الداخل وتتنع مغادرتها للسطح وهذا ما يعرف بحاجز جهد السطح

ولكن يمكن لبعض هذه الإلكترونات أن تتحرر إذا أعطيناها طاقة حرارية أو ضوئية كافية للتغلب على حاجز جهد السطح

### التأثير الكهروضوئي

#### الإنبعاث الكهروضوئي

هو ظاهرة تحرر الإلكترونات من سطح المعدن عند إكسابها طاقة ضوئية أو عند سقوط ضوء عليها التطبيق : الخلية الكهروضوئية

#### الإنبعاث الحراري

#### 1/ الإنبعاث الأيوني الحراري

هي ظاهرة تحرر الإلكترونات من سطح المعدن عند إكسابها طاقة حرارية أو تسخين المعدن التطبيق : أنبوبة أشعة الكاثود

\* يتوقف حاجز جهد السطح على نوع المعدن

## ١٣٢ أنبوبة أشعة الكاثود CRT

\* اذكر وظيفة نظام تحريك الشعاع ذو الألواح الحافزة ذو المجالات الكهربائية والمغناطيسية في أنبوبة الكاثود ؟

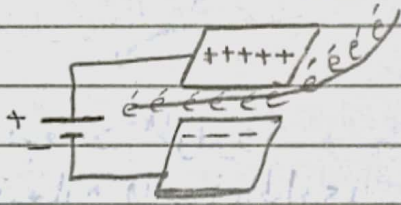
التحكم في مسار الشعاع الإلكتروني أو توجيه حزمة الشعاع الإلكتروني لمسح الشاشة نقطة بنقطة حتى تكمل الصورة

شعاع

• ما النتائج المترتبة على :  
عدم تشغيل نظام تحريك الشعاع الإلكتروني في أنبوبة الكاثود ؟  
أو عدم تشغيل الموجات الكهربية والغناطيسية في أنبوبة شعاع الكاثود ؟  
أو عدم استخدام ألواح حارفة ؟  
تظهر بقعة مضيئة في منتصف الشاشة ولا تكمل الصورة.

• ماذا يحدث عند :

توصيل الألواح الحارفة بمصدر جهد مستقر «بطارية» ؟  
تظهر بقعة مضيئة في أحد جوانب الشاشة ولا تكمل الصورة



• ماذا يحدث عند :

عند زيادة جهد الشبكة ونقص جهد الإنشاء بالشاشة ؟  
عند زيادة جهد الشبكة تزداد شدة الإنشاء  
حيث تزداد قوى التجاذب بين الأيونات الموجبة والإلكترونات  
السالبة مما يزيد من شدة الإنشاء  
عند نقص جهد الشبكة تقل شدة الإنشاء  
حيث تزداد قوى التنافر بين الأيونات الموجبة والإلكترونات  
السالبة فلا تسبح إلكترونات الكاثود وبالتالي تقل شدة الإنشاء

• بزيادة سالبية الشبكة تقل شدة الإنشاء .

• يجب أن تكون أنبوبة شعاع الكاثود مفرغة من الهواء ؟  
مقال قصير عن الإلكترونات المنحرفة بجزيئات الهواء  
فتفقد طاقتها



## وخلائف مكونات أنبوبية لشعة الكاثود

١٢ المصدر الكهربائي ← تسخين الفتيلة  
مصدر التيار الكهربائي متردد ذو مستقر

علل

لأن لكل منهما تأثير حراري عند مروره في موصل

١٣ الفتيلة ← تكون مصنوعة من مادة مقاومتها كبيرة وتعمل درجات الحرارة العالية مثل التنجستين حتى تتولد حرارة حرارية عالية

$$E = P_w t$$

$$E = I^2 R t$$

تزداد تزداد

تعمل كمصدر حراري لتسخين الكاثود

وخليفتها

١٤ الكاثود ← يعمل كمصدر للإلكترونات عند تسخينه

١٥ الشبكة ← التحكم في شدة الشعاع الإلكتروني لتحكم في شدة الإضاءة الظاهرة على الشاشة

ذو التحكم في شدة الإضاءة الظاهرة على الشاشة حسب الإشارة الكهربائية المرسلة للشبكة

١٦ الأنود ← جذب الإلكترونات السالبة المتحررة من الكاثود لأنه موجب الجهد ويمنحها طاقة حركية عالية

→ مصدر التيار الكهربائي الموجود بين الأنود والكاثود مصدر تيار مستمر

١٧ الألواح الحافزة ← التحكم في مسار الشعاع الإلكتروني ذو حزمة الإلكترونات لمسح الشاشة نقطة بنقطة حتى تكتمل الصورة.

١٨ الشاشة الفلورية ← تصدر ضوء عندما تصدم بها الإلكترونات

$$KE = \frac{1}{2} m_e v^2 = eV$$

KE =  $\frac{1}{2} m_e v^2$  = eV  
 KE : طاقة حركة الإلكترونات في شعاع الكاثود  
 $m_e$  : كتلة الإلكترون  
 $v^2$  : مربع سرعة الإلكترون  
 e : شحنة الإلكترون

← فرق الجهد بين الكاثود والأنود

$$m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ Kg}$$

$$e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$$

$$V = \frac{W}{Q} \rightarrow W = Q \cdot V = e \cdot V$$

$$* \text{ KV} \times 10^3 \rightarrow V$$

$$\begin{aligned}
 * \quad \frac{1}{2} m_e v^2 &= eV \quad \times 2 \\
 m_e v^2 &= 2eV \\
 v^2 &= \frac{2eV}{m_e}
 \end{aligned}$$

$$V = \sqrt{\frac{2eV}{m_e}} \quad \text{حساب السرعة}$$

$$V = \frac{\frac{1}{2} m_e v^2}{e} = \frac{KE}{e}$$

\* تحول الطاقة من طاقة كهربائية إلى طاقة حركية ذوميكانيكية إلى طاقة ضوئية في أنبوبة أشعة الكاثود.

كهربائية ← حركية / ميكانيكية ← ضوئية  
 في أنبوبة أشعة الكاثود



## ١٤ الخلية الكهروضوئية وظاهرة التأثير الكهروضوئي

### ١٤ الخلية الكهروضوئية

المستخدام: تحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة كهربائية  
كما في آلات الحاسبة وألواح الطاقة الشمسية

\* الإلكترونات الكهروضوئية :-  
هي الإلكترونات المقفرة من سطح معدن عند سقوط ضوء ذو طاقة كافية عليه.

شرح العمل :-  
عند سقوط ضوء ذو طاقة عالية أو تردد عالٍ على سطح معدن يقوم بإعطاء الإلكترونات في سطح المعدن طاقة تتغلب هذه الإلكترونات على حاجز جهد السطح تنطلق الإلكترونات من السطح المعدني يقوم الأنود المتصل بالقطب الموجب للبطارية بالتقاط الإلكترونات السالبة المتحررة من الكاثود فيمر تيار كهربائي في الدائرة الخارجية

\* علل الكاثود سطح مقعر متصل بالقطب السالب ؟  
سطحه مقعر لتجميع أكبر كم من الضوء ومتصل بالقطب السالب لتعويض الإلكترونات السالبة المتحررة من الكاثود

\* خور تحويلات الطاقة في الخلية الكهروضوئية

ضوئية → حرارية → كهربائية  
أو  
كهرومغناطيسية → ميكانيكية → كهربائية

# الضوء

تردد

شدة

اللون

صمم خزين

لا يقل - لا يزداد

عدد الفوتونات

## \* تفسير ظاهرة التأثير الكهروضوئي

### تفسير الكلاسيكية

١- تحرر الإلكترونات من سطح المعدن  
يتوقف على شدة الضوء الساقط بصرف النظر عن تردده.

٢- إذا كانت شدة الضوء ضعيفة فإن تسليط الضوء  
لفترة زمنية طويلة كفيلاً بإعطائها الإلكترونات طاقة  
كافية لكي تتحرر

٣- سرعة الإلكترونات المتحررة وبالتالي طاقة حركتها  
تزداد بزيادة شدة الضوء الساقط

٤- تزداد شدة التيار الكهروضوئي (عدد الإلكترونات المتحررة)  
بزيادة شدة الضوء الساقط على المعدن  
\* فروض الكلاسيكية هي كما يلي  
ما عدا الفرض الرابع فيكون فيه الضوء كافياً  
وهذا ما أثبتته التجربة العلمية

### الملاحظة العلمية

١- إذا كان تردد الضوء ضعيف لا يتحرر الإلكترونات  
مهما زادت شدته

٢- عند استبدال الضوء الأحمر بضوء أزرق  
تحررت الإلكترونات وبذلك اكتشفنا أنه تحرر الإلكترونات  
يعتمد على تردد الضوء الساقط وليس شدته

٣- عند زيادة شدة الضوء لم تتغير سرعة الإلكترونات  
ولا حركتها ولكن عند زيادة التردد زادت  
السرعة وطاقة الحركة

وعند زيادة شدة الضوء زادت شدة التيار الكهروضوئي

(من ذلك) شدة التيار تعتمد على شدة الضوء  
ولكن بشرط أنه تكون كمية الضوء كافية



\* عند سقوط ضوء على الشدة على سطح المعدن فلم تنبعث الإلكترونات  
فبعد زيادة شدة الضوء فإن شدة التيار الكهروضوئي لا تتغير

\* عند سقوط ضوء على سطح معدن تحررت منه إلكترونات فعند  
زيادة عدد الفوتونات (زيادة شدة الضوء)  
فتزداد شدة التيار الكهروضوئي

\* ماذا يحدث عند :  
سقوط ضوء على سطح معدن تردد

- ← أقل من التردد الحرج : لا تتحرر الإلكترونات من سطح المعدن فكانت شدة الضوء
- ← أكبر من التردد الحرج : فإن الإلكترونات تفرر ويكتسب طاقة حركية
- ← يساوي التردد الحرج : فإن الإلكترونات تفرر بالكاد دون أن تكتسب طاقة حركية

\*\*\* التردد الحرج يتوقف على نوع المعدن  
\*\*\* الطول الموجي الحرج يتوقف على نوع المعدن  
\*\*\* الطول الموجي الحرج  $\lambda_c$  هو أكبر طول موجي للضوء المأقظ  
يكفي لتحرير إلكترون من سطح المعدن دون إكابه طاقة حركية

$$C = \lambda \nu$$

سرعة الضوء

$$C = \lambda_c \nu_c$$

$$\lambda_c = \frac{C}{\nu_c}$$

$$\nu_c = \frac{C}{\lambda_c}$$

\* ماذا يحدث عند :  
سقوط ضوء على سطح معدن طوله الموجي

← أصغر من الطول الموجي الحرج : لا تتحرر الإلكترونات

← يساوي الطول الموجي الحرج : تتحرر الإلكترونات بالكاد دون أن تكتسب طاقة حركية

← أكبر من الطول الموجي الحرج : لا تتحرر الإلكترونات

\* تفسير زيادة شدة التيار الكهروضوئي بزيادة شدة الضوء الساقط

زيادة شدة الضوء الساقط تعني زيادة عدد الفوتونات الساقطة على المعدن وكل فوتون يحرر إلكترون بشرط أنه يكون تردده أكبر من  $\nu_0$  ويساوي التردد الحرج وبالتالي يزداد عدد الإلكترونات المتحررة فتزداد شدة التيار الكهروضوئي.

تفسير أينشتاين للفلاحة الكهروضوئية

معادلة أينشتاين للتأثير الكهروضوئي

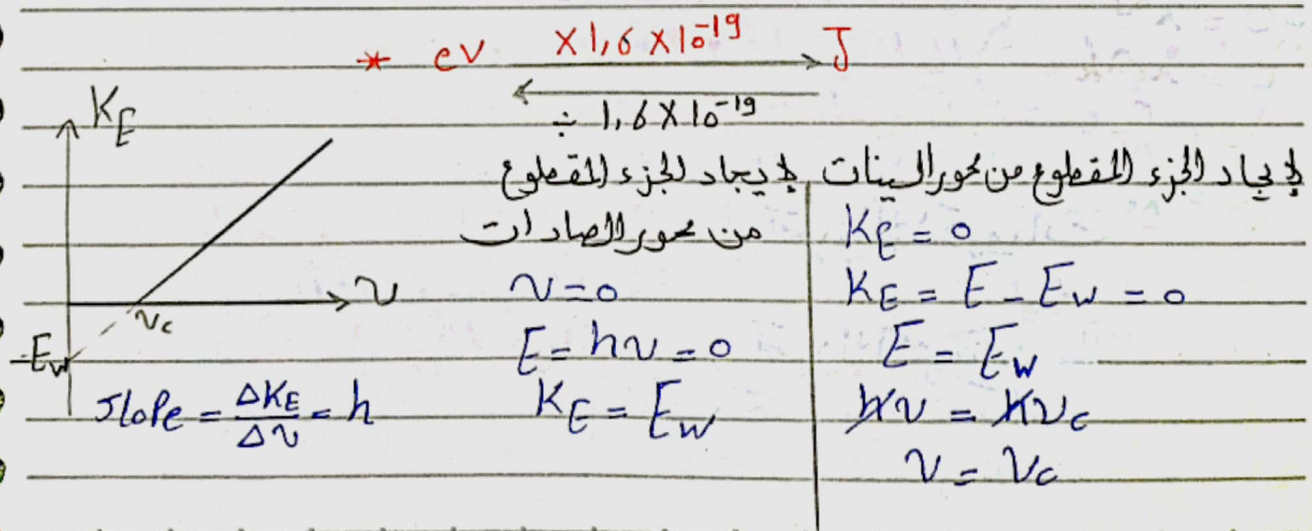
$$K_E = E - E_w$$

$K_E$ : طاقة حركية الإلكترونات الكهروضوئية  
 $E$ : طاقة الفوتون الساقط  
 $E_w$ : دالة الشغل

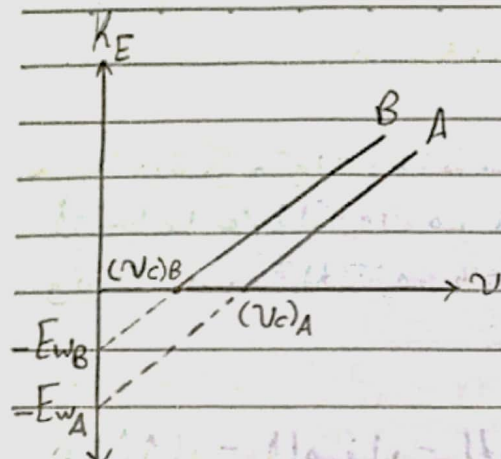
$$K_E = \frac{1}{2} m_e v^2, m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ Kg}$$

$$E = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

$$E_w = h\nu_c = \frac{hc}{\lambda_c}$$



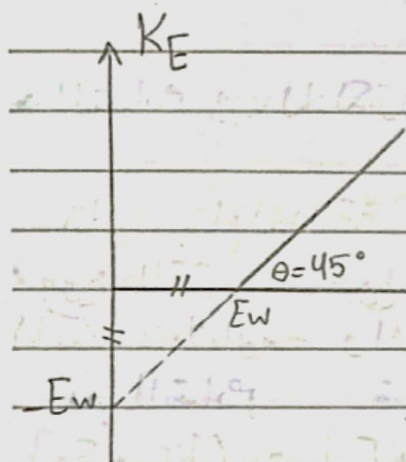




$$(v_c)_A < (v_c)_B$$

$$(E_w)_A < (E_w)_B$$

$$(\text{Slope})_A = \text{Slope}(B) = h$$



$$K_E = E - E_w$$

إيجاد الجزء المقطوع من  
محور المادة -

إيجاد الجزء المقطوع من  
محور الينان

$$E = 0$$

$$K_E = -E_w$$

$$K_E = 0$$

$$E - E_w = 0$$

$$E = E_w$$

$$\text{Slope} = \frac{\Delta K_E}{\Delta E} = 1$$

$$\tan \theta = 1$$

## « ظاهرة كومبتون »

« ظاهرة كومبتون : عند سقوط فوتون عالي التردد من أشعة  $\gamma$  كس أو جاما على إلكترون مرفان الفوتون ليشتت ويتغير اتجاهه ويقل تردده وتزداد سرعة الإلكترون وليشتت ويتغير اتجاهه »

س ما الغرض من ظاهرة كومبتون ؟  
هو إثبات الصفات الجسيمية للفوتون

« التصادم بين الإلكترون والفوتون تصادم مرئي »

قانون بقاء الطاقة

قانون بقاء كمية الحركة

مجموع كمية الحركة

مجموع طاقتي الإلكترون

الفوتون والإلكترون = للفوتون والإلكترون

والفوتون

بعد التصادم قبل التصادم

قبل التصادم

$$(KE_1 + E_1) = (KE_2 + E_2)$$

« قانون بقاء الطاقة »

$$KE_1 + E_1 = KE_2 + E_2$$

فوتون إلكترون فوتون إلكترون

قبل التصادم

بعد التصادم

$$\frac{1}{2} m_e v_1^2 + h\nu_1 = \frac{1}{2} m_e v_2^2 + h\nu_2$$

« المقدار  $\frac{1}{2} m_e v^2$  = صفر عند يكون الإلكترون كإن أي أنه سرعته صفر »

س علل ظاهرة كومبتون تثبت للخواص الجسيمية للفوتون ؟

لأن الفوتون ليتصادم مع الإلكترون كجسيم له طاقة وله كمية حركة والفوتون ليشتت تقل طاقته والإلكترون ليشتت تزداد طاقته



ملاحظات هامة

خواص الفوتون

١- الفوتون :- هو كم من الطاقة مركّز في حين صغير جداً

٢ له طاقة (E)  $E = h\nu = \frac{hc}{\lambda} = mc^2$

٣- يتركب دائماً بسرعة ثابتة (c) ( $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$ )

٤ له كتلة أثناء حركته (m)  $m = \frac{E}{c^2} = \frac{h\nu}{c^2} = \frac{h\nu}{cc} = \frac{h}{\lambda c}$

و أثناء الـكون تتلاشى كتلته وتتحول إلى طاقة يتمتع بها الجسم الذي أوقفه عن الحركة

س علل كتلة الفوتون الساكن تساوي صفر؟  
لأنها تتحول إلى طاقة يكتسبها الجسم الذي أوقفه عن الحركة

\* قانون بقاء الكتلة والطاقة  
علاقة أينشتاين للكتلة والطاقة  
أساس عمل القنبلة الذرية

$E = mc^2$

س علل عند انشطار النواة تنبعج كمية هائلة من الطاقة؟  
لأن الطاقة تحسب من العلاقة  $E = mc^2$  وبالتالي تكون  
كمية الطاقة هائلة جداً حيث  $c^2 = 9 \times 10^{13}$

٥ له كمية تحرك (P)  $P_L = mc = \frac{E}{c^2} \times c = \frac{E}{c}$

$= \frac{h\nu}{c} = \frac{h}{\lambda}$

\* النسبة بين ثابت بلانك إلى الطول الموجي للفوتون كمية تحرك الفوتون

\* النسبة بين لمحاقة الفوتون إلى سرعة الضوء كمية تحرك الفوتون

\* النسبة بين لمحاقة الفوتون إلى مربع سرعة الضوء كتلة الفوتون

\* حاصل ضرب كتلة الفوتون في سرعة الضوء كمية تحرك الفوتون

\* حاصل ضرب كتلة الفوتون في مربع سرعة الضوء لمحاقة الفوتون

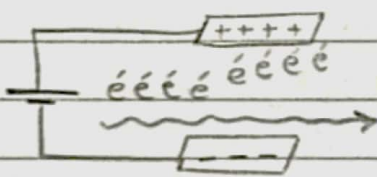
٦- غير مشحون «أي أنه ليس له شحنة» لذلك لا يمكن تعجيله  
«لا يمكن تغيير سرعته» بالمجال الكهربائي أو المجال المغناطيسي

## خواص الإلكترون

١- الإلكترون : جسيم مادي مشحون لذلك يمكن تعجيله «تغيير سرعته»  
بتعريضه لمجال كهربائي أو مجال مغناطيسي

س كيف تميز بين الفوتون والإلكترون ؟

بتعريضهما لمجال كهربائي أو مجال مغناطيسي



الإلكترون ينحرف عن مساره ذي

يتغير اتجاهه وتتغير سرعته

والفوتون لا ينحرف عن مساره

ولا تتغير سرعته واتجاهه

٢- له كتلة ثابتة  $m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ Kg}$  أو مقرره

٣- شحنته سالبة ومقدارها  $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$



$$KE = \frac{1}{2} m_e v^2$$

٥- له طاقة "KE"

$$KE = E - E_w$$

عند تعرض الإلكترون  
لمطاقة ضوئية

$$KE = eV$$

عند تعرض الإلكترون  
لفرق جهد

$$P_L = m_e v$$

٥- له كمية حركية "P<sub>L</sub>"

$$\lambda = \frac{h}{P_L} = \frac{h}{m_e v}$$

٦- له طول موجي صاحب لحركة

\* النسبة بين ثابت بلانك وكمية الحركية في الطول الموجي للمصاحب  
لحركة الإلكترون

ما حدث للإلكترون بعد تصادم فوتون

١- طاقته "KE" تزداد

لأنه اكتسب جزء من طاقة الفوتون

٢- سرعته "v" تزداد

تزيد  $KE = \frac{1}{2} m_e v^2$  تزداد

٣- كتلته تظل ثابتة

" $m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$ "

٤- كمية حركته "P<sub>L</sub>" تزداد

تزداد  $P_L = m_e v$  تزداد

٥- الطول الموجي للمصاحب لحركته يقل

$$\lambda = \frac{h}{P_L} = \frac{h}{m_e v}$$

عكسية

ما حدث للفوتون بعد تصادم إلكترون

١- طاقته (E) تقل على

لأن جزء من طاقة الفوتون ينتقل

إلى الإلكترون نتيجة التصادم

٢- تردده يقل  $E = h \nu$

يقل يقل

مادي

$$m = \frac{E}{c^2}$$

٣- كتلته تقل

٤- كمية الحركية تقل مادي

$$P_L = m c = \frac{E}{c}$$

يقل يقل

٥- سرعته تظل ثابتة  $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$

٦- الطول الموجي يزداد  $\lambda = \frac{c}{\nu}$  يقل

٧- نصف قطره "r" يزداد "r = λ"

النسبة بين طاقة الفوتون الممتصة إلى طاقة الفوتون المأقلم  
 أقل من الواحد الصحيح

النسبة بين الطول الموجي للفوتون المأقلم إلى الطول الموجي للفوتون  
 الممتص أقل من الواحد الصحيح

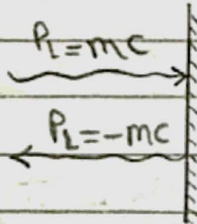
النسبة بين سرعة الفوتون بعد التصادم إلى سرعة الفوتون قبل  
 التصادم في ظاهرة كومبتون تساوي الواحد الصحيح

النسبة بين كتلة الفوتون من ذبذبة إلى كتلة الفوتون من الذبذبة  
 الفوتون بنفسجية أكبر من الواحد الصحيح

حيث أنه لا كبر في التردد أكبر في الكتلة



١١ استنتاج قانون حساب القوة التي يؤثر بها شعاع من الفوتونات



على سطح

$$\Delta P_L = 2mc$$

$$= \frac{2E}{c^2}$$

مركبة الفوتون

$$mc - (-mc) = 2mc$$

$$mc - mc = -2mc$$

$$= 2 \frac{h\nu}{c}$$

$$F = \frac{\Delta P_L}{\Delta t}$$

وإذا كانت الفوتونات تسقط على السطح بعدد  $\Phi_L$  فوتون/ثانية  
حيث  $\Phi_L$  هي عدد الفوتونات الساقطة في الثانية الواحدة

$$\Phi_L = \frac{N}{t}$$

عدد الفوتونات

$$\Delta t = 1s$$

$$P = F$$

$$\Delta P_L = \frac{2h\nu}{c} \Phi_L$$

$$F = \frac{2h\nu}{c} \Phi_L$$

$$F = \frac{2P_w}{c}$$

$$h\nu \Phi_L = \frac{E \times N}{t}$$

$$= \frac{E_{\text{شعاع}}}{t} = P_w$$

$$P_w = h\nu \Phi_L$$

المقدرة الضوئية

\* علل لا يستطيع شعاع الفوتونات التأثير على الجسم بينما يستطيع التأثير على الإلكترون ؟

لا يستطيع التأثير على الجسم لأن القوة التي يؤثر بها شعاع الالكافوتونات تتعین من العلاقة  $F = \frac{2P_w}{c}$  وبالتالي هذة القوة تكون ضئيلة جداً حيث أنه ضعف القوة المقدرة مقسوم على سرعة الضوء فلا تؤثر على الجسم

بينما نستطيع التأثير على الإلكترون لصفر محله وكتلته

\* إذا كان السطح

$$F = \frac{2P_w}{c}$$

السطح عاكس

السطح أسود

$$F = \frac{P_w}{c}$$

السطح شفاف

$$\Delta P_L = 0$$

$$F = 0$$

$$P_w = h\nu \phi_L = \frac{hc\phi_L}{\lambda}$$

الغوزج الميكروكوبي (المغير/غيرمشاهد)

هو الغوزج المتبع (المستخدم) لدراسة الخواص الجسيمية للفوتون  
يصور الفوتون على أنه كرة نصف قطرها يساوي الطول الموجي  
للموجة  $\lambda$  ويتذبذب بعزل  $\nu$

ومجموع هذه الفوتونات لها مجال كربي ومغناطيسي متعامدان  
على بعضهما البعض وعلى اتجاه انتشار الموجة

يطبق إذا كان للعائق صغير جداً أو حجم الإلكترون أو الذرة

الغوزج الماكروكوبي (الكبير/المشاهد)

هو الغوزج المتبع (المستخدم) لدراسة الخواص الموجية للفوتون  
يدرس الضوء كجزء من الفوتونات ككل ويراقب الخواص الموجية  
في سلوك حزمة الفوتونات



شدة الموجة تدل على مدى تركيز الفوتونات  
 له مقياسها شدة المجال الكهربى ذو المجال المغناطيسى  
 (الماحب لشعاع الضوء)

يطلق إذا كان الفائق أبعادا أكبر بكثير من الطول الموصى للضوء

العلاقة بين الطول الموجى للفوتون وكمية مركته الخطية

$$P_L = \frac{h\nu}{c}$$

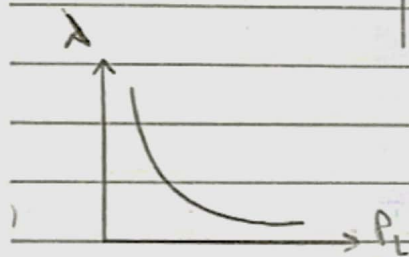
$$= \frac{h}{\lambda}$$

$$\lambda = \frac{h}{P_L}$$

$$\lambda = \frac{c}{\nu} \times \frac{H}{H}$$

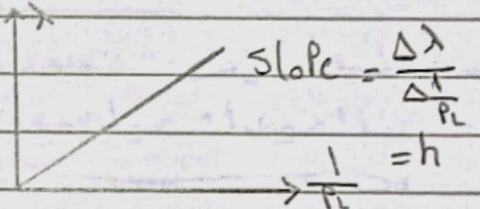
$$\lambda = \frac{hc}{h\nu}$$

$$\lambda = \frac{h}{\frac{h\nu}{c}} \rightarrow \Pi$$



$$P_L = mc = \frac{E}{c} \times \frac{c}{c} = \frac{h\nu}{c} \rightarrow ②$$

$$\lambda = \frac{h}{P_L}$$



\* النسبة بين ثابت بلانك إلى كمية ترك الفوتون والطول الموصى للفوتون

\* النسبة بين ثابت بلانك إلى الطول الموصى للفوتون كمية ترك الفوتون

\* حاصل ضرب الطول الموصى للفوتون في كمية تركه ثابت بلانك

\* كلما زادت كمية ترك الفوتون قل الطول الموجى له

كيف تتعامل الفوتونات مع سطح عند سقوطها عليه

إذا كان الطول  $\lambda$  للفوتون

أ. أصغر من المسافات البينية  
لذرات الجسم

ب. أكبر بكثير من المسافات  
البينية بين ذرات الجسم

فإن الفوتونات تنفذ  
من خلالها مثل ما يحدث  
في حالة أشعة X

فإن الفوتونات تعامل هذا  
السطح كسطح متصل وتنعكس  
عنه



## « الطبيعة الموجية للجسيم »

لآ معادلة دي برولي

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

$$p = mv$$

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

\* النسبة بين ثابت بلانك وكمية حركة الجسيم الطول الموجي للموجة المصاحبة لحركة الجسيم

\* النسبة بين ثابت بلانك والطول الموجي للموجة المصاحبة لحركة الجسيم كمية ترك الجسيم

\* حاصل ضرب الطول الموجي للموجة المصاحبة لحركة الجسيم في كمية تركه ثابت بلانك

\* الطبيعة المزدوجة للضوء (الموجة)

الضوء له خواص موجية وخواص جسيمية

شعاع الضوء يتكون من عدد هائل من الفوتونات والفوتون المفرد يحمل الصفات الوراثية للموجة مثل التردد والسرعة والطول الموجي وبنفس الوقت الفوتون له خواص جسيمية مثل كمية الحركة وطاقة الحركة

تقتل في الانتثار الانعكاس التداخل الحيود الانتشار

\* شدة الموجة يعبر عنها بتركز الفوتونات الضوئية

## خصائص الطبيعة المزدوجة للجسيم

الجسيم له طبيعة موجية بجانب خصائصه الجسيمية (الإلكتروني)

شعاع الإلكترونات يتكون من عدد هائل من الإلكترونات  
الإلكترون المفرد يحمل الصفات الوراثية لكل مثل  
الكتلة والشحنة والدوران حول نفسه (اللف للغزلي)  
وكمية الحركة وبما إن الإلكترونات لها كتلة ولها سرعة  
إذن لها كمية حركة وبالتالي لها خواص موجية تبعاً  
لمعادلة دي برولي

القوانين المستخدمة في ميكرو سكوب الإلكترون

$$K_E = \frac{1}{2} m_e v^2 = eV$$

$$\lambda_{\text{إلكترون}} = \frac{h}{m_e v}$$

$$v = \frac{h}{m_e \lambda}$$

$$\Delta^{\circ} \xrightarrow{\times 10^{-10}} m$$

$$\xleftarrow{\times 10^{10}}$$

السلسلة للأحداث التي تحدث في الميكرو سكوب الإلكترون

زيادة فرق الجهد تؤدي إلى زيادة سرعة الإلكترونات → نقص الطول الموجي

→ زيادة القدرة التحليلية



$$\star \frac{K_{E1}}{K_{E2}} = \frac{V_1^2}{V_2^2} = \frac{P_{L1}^2}{P_{L2}^2}$$

$$\star \phi_L = \frac{P_w \lambda}{hc}$$

$$\lambda = \frac{h}{mv}$$

هكليه

$$m_{\text{إلكترون}} < m_{\text{بروتون}}$$

$$\lambda_{\text{إلكترون}} > \lambda_{\text{بروتون}}$$

عندما يتحرك البروتون والإلكترون بنفس السرعة

##

تحيات محمد الله  
إنهاء الفصل  
الأول في الفيزياء  
الحديثة

## « الفصل السادس » الأنطيف الذرية

نواتج

الأنطيف هو تحليل الضوء إلى مكوناته المرئية والغير مرئية

لنؤكد  $r_n = 5.3 \times 10^{-11} n^2 (m)$  /  $r = \frac{n \lambda}{2 \pi}$   $\lambda = \text{نصف القطر}$

يجب من معادلة دي برولي

$$\lambda = \frac{h}{p_e} = \frac{h}{m_e v}$$

سرعة الإلكترون

مباشر

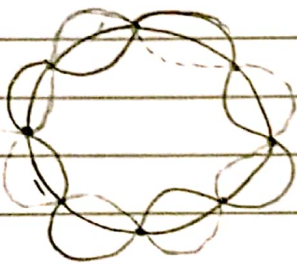
«  $h$  ثابت بلانك »

«  $p_e$  كمية التحرك »

«  $m_e$  كتلة الإلكترون »

$n$

رسم الموجات



$n=4$

رتبة المدار

مباشر

$$n = \frac{\text{عدد العقد}}{2} = \frac{\text{عدد القطاعات}}{2}$$



حساب طاقة أي مستوى ( $E_n$ ) في ذرة الهيدروجين

$$E_n = -\frac{13,6}{n^2} \text{ eV} \quad \text{eV} \xrightarrow{\times 1,6 \times 10^{19}} \text{ J}$$

\* حساب طاقة أي مستوى ( $E_n$ ) في ذرة أخرى

$$E_n = -\frac{13,6}{n^2} Z^2 \text{ eV} \quad \text{«العدد الذري } Z\text{»}$$

\* طاقة أي مستوى تتوقف على رتبة المستوى

حساب الطول الموجي / التردد الناتج عن عودة الإلكترون

$$h\nu = (E_2 - E_1) = \frac{hc}{\lambda} = \Delta E$$

$$\lambda = \frac{hc}{\Delta E}$$

احسب الطول الموجي للفوتون المنبعث من ذرة الهيدروجين عند عودة الإلكترون من المستوى الرابع إلى المستوى الثاني

$$\begin{aligned} \lambda &= \frac{hc}{\Delta E} = \frac{hc}{E_4 - E_2} \\ &= \frac{6,625 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^8}{\left(-\frac{13,6}{4^2} - \left(-\frac{13,6}{2^2}\right)\right) \times 1,6 \times 10^{19}} = 4,87 \times 10^{-7} \text{ m} \end{aligned}$$

\* أعلنا مجموعات طيف ذرة الهيدروجين **طاقة متسلسلة ليمان**  
 \* ذكرنا مجموعات طيف ذرة الهيدروجين **لؤلؤ موجي متسلسلة فوند**  
 \* مجموعة من مجموعات طيف ذرة الهيدروجين **يكن رؤية الفوتونات بالعين المجردة متسلسلة بالمر**

كيف تميز بين فوتونات مجموعة بالمر وفوتونات مجموعة ليمان؟

بالعين المجردة حيث يمكن رؤية فوتونات مجموعة بالمر لوقوعها

في منطقة الضوء المرئي ولكن لا يمكن رؤية فوتونات مجموعة

ليمان لوقوعها خارج منطقة الضوء المرئي

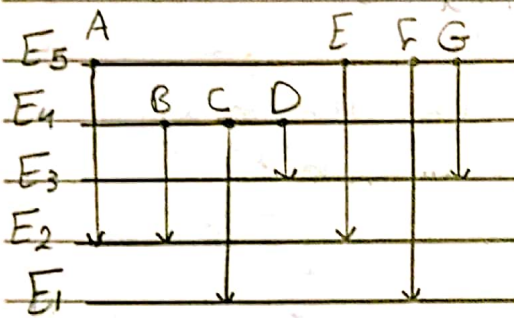
أيضا أكبر طاقة وتردد

$$E_A < E_B$$

$$\nu_A < \nu_B$$

$$\lambda_A > \lambda_B$$

لأن الفرق في الطاقة من المستوى الرابع إلى المستوى الأولي أكبر من الفرق في الطاقة من المستوى الثالث إلى المستوى الأولي



$$E_D < E_G = E_A < E_B < E_E < E_C < E_F$$

$$\nu_D < \nu_G = \nu_A < \nu_B < \nu_E < \nu_C < \nu_F$$

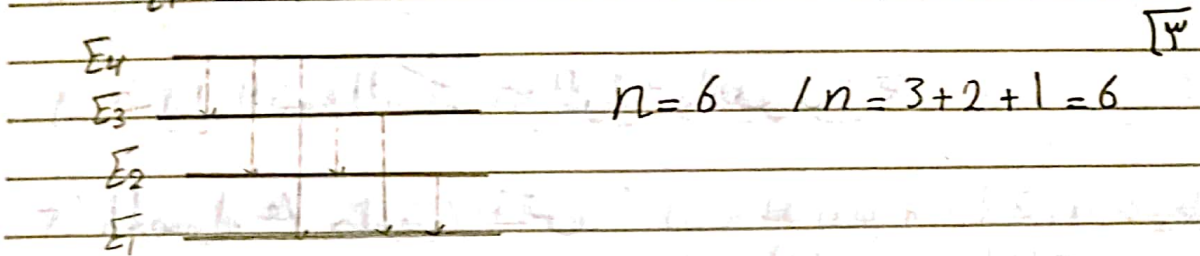
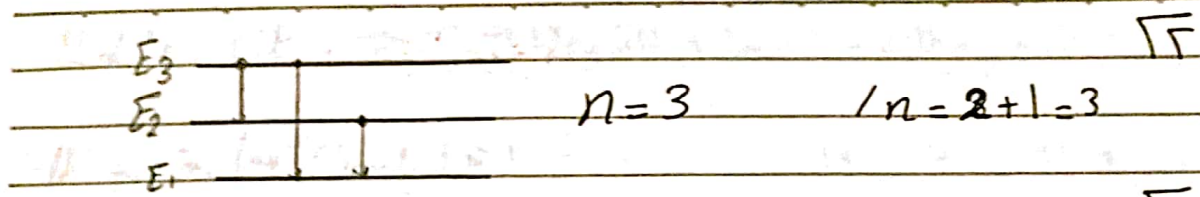
$$\lambda_D > \lambda_G = \lambda_A > \lambda_B > \lambda_E > \lambda_C > \lambda_F$$

أصب عدد الفوتونات عندما ينتقل الإلكترون من مستوى طاقة إلى مستوى طاقة أقل



II





$$\frac{n^2 - n}{2} = \text{عدد الاحتمالات}$$

حساب أقل طاقة إشعاع  
(أكبر طول موجي)

$$E_{\min} = E_{n+1} - E_n$$

$$E_{\min} = E_3 - E_2$$

بالر

$$= h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

$$\lambda_{\max} = \frac{hc}{\Delta E} = \frac{hc}{E_{n+1} - E_n}$$

حساب أقصى طاقة إشعاع  
(أقل طول موجي)

$$E_{\max} = E_{\infty} - E_n$$

$$E_{\max} = E_{\infty} - E_2 = h\nu$$

بالر

$$\lambda_{\min} = \frac{hc}{E_{\infty} - E_n} = \frac{hc}{E_{\infty} - E_2}$$

$$E_{\infty} = 0$$

المطياف (إلى سبكتروميتر)

الاسم (الوظيفة)

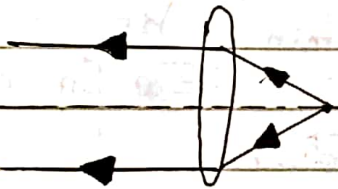
١. تحليل الضوء إلى مكوناته المرئية والغير مرئية

٢. الحصول على طيف نقى

هو المطيف النقي هو طيف  
ألوانه غير متداخلة حيث  
يكون لكل لون فيه طول  
موجي محدد

٣. تقدير درجة حرارة الأجسام والبراهين غازات

فكرة العمل : انكسار الضوء  
تحليل الضوء في المنشور الثلاثي عندما يكون في وضع النزاية  
الصغرى للانحراف



اشرح عمل المطياف للحصول على طيف نقى ؟

١. تضاع الفتحة الضيقة بواسطة مصدر ضوء أبيض متعلق  
أول المصدر الضوئي المراد دراسة طيفه

٢. تسقط الأشعة المن خلال الفتحة الضيقة على عدسة محدبة

٣. تخرج الأشعة من العدسة المحدبة متوازية ثم تستقر على  
المنشور الثلاثي المعيني في وضع النزاية للصغرى للانحراف

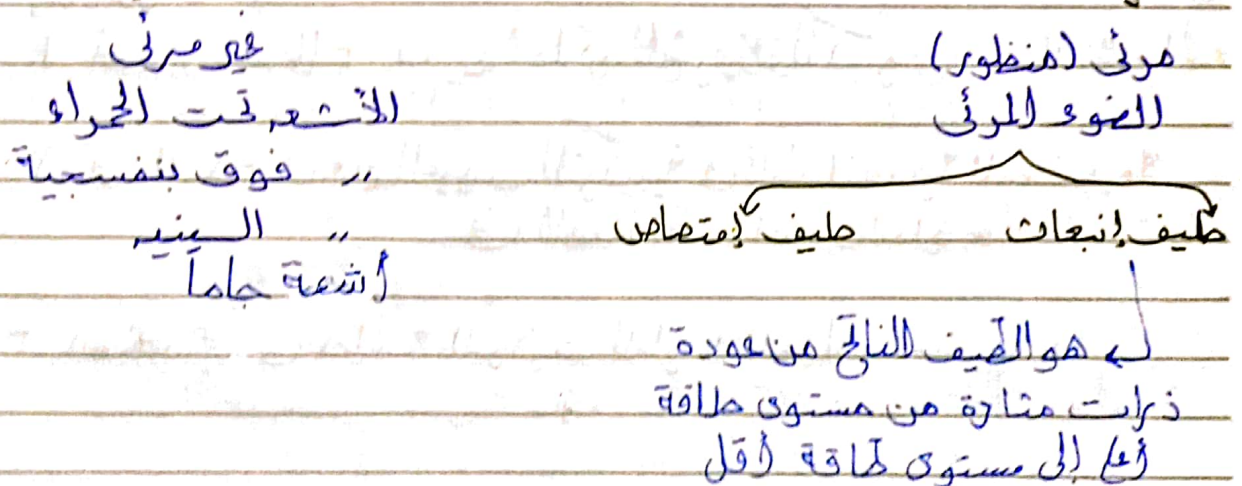


- ٤- يقوم المنشور الثلاثي بتحويل الضوء إلى مكوناته السبع
- ٥- فتخرج الأشعة من المنشور بحيث تكون أشعة كل لون متوازية فيما بينها وغير متوازية لأشعة الألوان الأخرى
- ٦- تعمل العدسة الشبيهة على تجميع أشعة كل لون في بؤرة خاصة يمكن رؤيتها بواسطة العدسة العينية

### ما الشروط اللازمة للحصول على حيف نقر من خلال المطياف؟

- ١- أن تسقط الأشعة متوازية على المنشور
- ٢- أنه يكون المنشور في وضع الزاوية الأخرى للانحراف
- ٣- أن تجميع أشعة كل لون في بؤرة خاصة بواسطة العدسة الشبيهة

### أنواع الطيف



## حليف الانبعاث

خطي (مميز)

مسفر (متصل)  
أو شريطي

س علان لا يهدد الطيف الخطي من المادة إلا إذا كانت في صورة ذرات  
منه مله أو في الحالة الغازية تحت ضغط منخفض؟  
لأن الطيف الخطي ينتج عن إنتقال الذرات للشارية من مستويات طاقة  
أعلى إلى مستويات طاقة أقل ولا يمكن إثارة العناصر إلا إذا كانت  
في صورة الذرية وليس الصورة الجزيئية

« الأشعة السينية »

س ما النتائج المترتبة على مرور ضوء أبيض خلال غاز؟  
يختف منه بعض الأحوال الموجية

س ما النتائج المترتبة على مرور الأشعة السينية خلال غاز؟  
ينأين الغاز كبحر طاقة الأشعة السينية

إستخداماتها :-

١- تصوير العظام وتحديد أماكن الشروخ والكسور « اختراق الأوسال »

٢- الكشف عن العيوب التركيبية في المواد المعدنية المستخدمة  
في الصناعة « الطرد والنفاذ »

٣- تستخدم في دراسة التركيب البلوري للمواد « الحيود »



\* الفتيلا في أنبوبة كولد هي مصدر للإلكترونات

\* الفتيلا في أنبوبة الكاثود هي مصدر لتسخين حراري للكاثود

\* صنع الساك من الفلوس في أنبوبة كولد

لأنه الفلوس موصل جيد للكهرباء وجيد للتوصيل الحراري

\* الأنبوبة مفرغة من الهواء

حتى لا تصدم الإلكترونات بجزيئات الهواء فتفقد طاقتها  
وحتى لا تتأكسد الفتيلا

\* ماذا يحدث عند:

زيادة العدد الذري لمادة الهدف بالنسبة لطيف الناتج للأشعة  
السينية ؟

لا يتأثر الطيف المسفر لكن يقل الطول الموجي لطيف المميز

\* ماذا يحدث عند:

زيادة فرق الجهد بين الكاثود والأنود بالنسبة لطيف المميز للأشعة  
السينية ؟

لا يتأثر

\* ماذا يحدث عند:

زيادة فرق الجهد بين الكاثود والأنود بالنسبة للأطوال الموجية للأشعة X ؟  
يقل الطول الموجي لطيف المسفر ولا يتأثر الطول الموجي لطيف المميز

شروط ظهور الطيف المميز للأشعة X

1- أن يخلق فرق جهد عال بين الفتيلا ومادة الهدف

2- أن يصدم أحد الإلكترونات المعجلة المنطلق من الفتيلا

بأحد الإلكترونات القريبة من مادة الهدف في إحدى الذرات

فينقل لتوى حلقه أو يجعله يغادر الذرة

متى لا يظهر الطيف للميز للأشعة السينية ؟  
في حالة استخدام فرق جهد منخفض بين الكاثود والأنود

العوامل التي تتوقف عليها شدة الأشعة السينية ؟

١- شدة تيار الفتيل

٢- فرق الجهد بين الكاثود والأنود

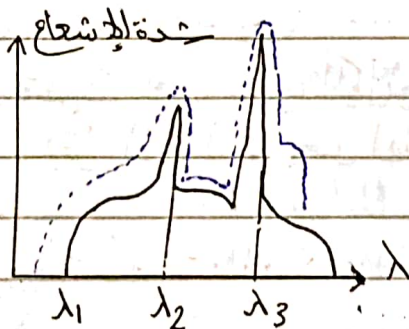
كيف يمكن زيادة شدة X على النفاذ ؟

١- زيادة فرق الجهد بين الكاثود والأنود وبالتالي يقل الطول الموجي

٢- زيادة العدد الذري لمادة الهدف فيقل  $\Delta E$  وبالتالي يقل الطول الموجي لطيف المميز

مراحل تحويل الطاقة في أنبوبة كودج

طاقة كهربائية  $\rightarrow$  طاقة حركية  $\rightarrow$  طاقة كهرومغناطيسية



عند زيادة فرق الجهد بين الكاثود والأنود

$$\lambda_{\min} = \frac{hc}{eV}$$

عكس

الـ ١ يقل ، ، ٢، ٣ لا تتأثر لا تتغير بتغير نوع مادة الهدف  
شدة الإشعاع تزداد



شدة الإشعاع

عند زيادة العدد الذري لمادة الهدف

 $\lambda_1$  تظل ثابتة $\lambda_2$  تقل $\lambda_3$  تقل

شدة الإشعاع تظل كما هي

 $\lambda_1$   $\lambda_2$   $\lambda_3$ 

شدة الإشعاع

عند زيادة شدة تيار الفيلد

 $\lambda_1, \lambda_2, \lambda_3$  لا يتغير

شدة الإشعاع تزداد

 $\lambda_1$   $\lambda_2$   $\lambda_3$ 

\* يتوقف الطول الموجي لطيف المميز على نوع مادة الهدف  
← العدد الذري لمادة الهدف

\* يتوقف ظهور الطيف المميز للأشعة السينية على فرق الجهد بين  
الكاثود والأنود

« المسائل »

١- لحاب طاقة الإلكترونات المنبعثة من الفيلد

$$K_E = \frac{1}{2} m_e v^2 = eV$$

٢- لحاب سرعة الإلكترونات المنبعثة من الفيلد

$$V^2 = \frac{eV}{\frac{1}{2} m_e} = \frac{2eV}{m_e}$$

$$V = \sqrt{\frac{2eV}{m_e}}$$

٢. لحاب أقصر طول موجي للأشعة X

$$\lambda_{min} = \frac{hc}{eV}$$

$$V = \frac{hc}{e\lambda_{min}}$$

فارق الجهد  $V \rightarrow$

٣. لحاب أعلى تردد للأشعة X

$$\nu_{max} = \frac{c}{\lambda_{min}}$$

٤. أقصر طول موجي  $\lambda_{min}$

٥. لحاب عدد الإلكترونات التي تصطدم بالهدف في زمن معين

$$Q = N \cdot e$$

$$N = \frac{Q}{e} = \frac{It}{e}$$

$$e = 1.6 \times 10^{-19}$$

٦. لحاب معدل الطاقة الكهربائية المستخدمة في الأنبوبة

$$P_w = VI$$

القدرة الكهربائية

٧. لحاب الطاقة الكهربائية المستخدمة في الأنبوبة

$$W = P_w \cdot t \quad \text{or} \quad W = VIt$$

٨. لحاب كفاءة أنبوبة أشعة X (أنبوبة كولدج)

$$\text{كفاءة الأنبوبة} = \frac{P_w (\text{أشعة X})}{P_w (\text{كهرباء})}$$

٩. لحاب الطاقة الكهربائية المستهلكة في صورة حرارة فقط  
للحرارية المتولدة في أنبوبة كولدج

$$P_w (\text{كهرباء}) = P_w (\text{أشعة X}) + P_w (\text{حرارة})$$



$$W = P_W(\text{مزارع}) \times t$$

$$P_W(\text{مزارع}) = P_W(\text{كهرباء}) - P_W(\text{اشعة})$$

## أنواع الانبعاث

انبعاث خطي (ميز)

انبعاث مستمر (متصل) (شريطي)

هو الانبعاث الذي يتضمن توزيعاً غير مستمر أو غير متصل للترددات والأطوال الموجية

هو انبعاث يحتوي على الأطوال الموجية والترددات الممكنة في مدى معين

يظهر على شكل خطوط ملونة

انبعاث يتضمن توزيعاً مستمراً أو

متصلاً للترددات والأطوال الموجية

على خلفية سوداء أو خلفية معتمة

يظهر بشكل الانبعاث على شكل خلفية

$$\Delta E = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

ملونة بدون فواصل

\*\*\* لا يوجد عنصر له

ينتج عن الأجسام المتوهجة كالشمس وفيتلة المصباح

نفس الانبعاث الخطي



## .. كيف الامتصاص ..

هو خطوط معتمة لبعض الأطوال الموجية في الطيف المسطر للضوء  
للأبيض هذه الخطوط تنتج عن امتصاص الغاز (بخار العنصر) لخطوط الطيف

المميزة لها

خطوط فرونر وفرر: هي أطراف امتصاص خطية العناصر الموجودة  
في الغلاف الشمسي وقد وُجد أنها خاصة بعنصري الهيليوم والريدروجين  
وهذا ما أثبت وجود عنصري الهيليوم والريدروجين في الغلاف الشمسي

متسلسلات كيف ذرة الريدروجين تعتبر كمثل طيف الانبعاث

الخطي

## «الفصل السابع»

### «الليزر LASER»

«Light Amplification by Stimulated Emission of Radiation»

«تكبير / تضخيم شدة الضوء بواسطة الانبعاث المستحث للإشعاع»

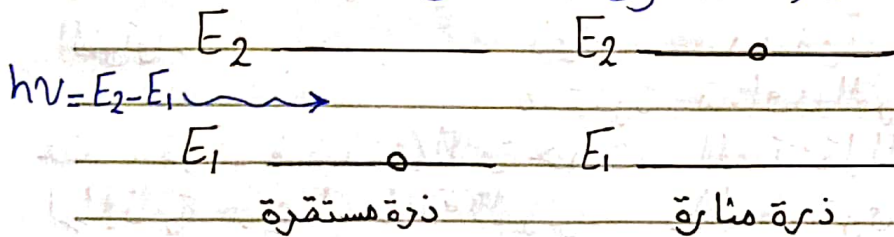
الليزر ← هو تكبير / تضخيم شدة الضوء بواسطة الانبعاث

الإشعاعي المستحث

يعني ليه انبعاث إشعاعي مستحث ؟

عند ما تكون الذرة في المستوى الأرضي ( $E_1 / E_0$ ) في الحالة العادية تسمى ذرة مستقرة وفند اللقاء فوتون عليها يحدث لها إثارة فيجاء تنقل من المستوى الموجودة فيه إلى مستوى طاقة أعلى **وشرط الحدوث ذلك** أنه تكون طاقة الفوتون الساقط تساوي الفرق بين طاقة المستويين اللذان تنتقل الذرة بينهما

\* عملية الإثارة ← عملية امتصاص الذرة لفوتون طاقته تساوي الفرق بين طاقة المستويين اللذان تنتقل الذرة بينهما من مستوى طاقة أدنى إلى مستوى طاقة أعلى



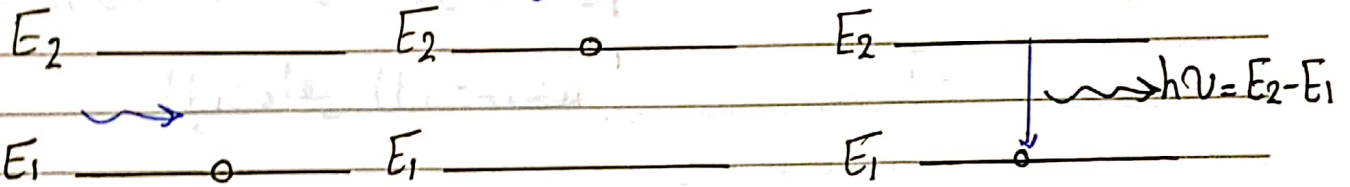


ولكن لا تبقى الذرة مثارة لفترة حيث أنها تبقى لفترة قدرها

$10^{-8}$  ثانية وتسمى فترة العمر وهذه هي الفترة الطبيعية لمستوى الطاقة.

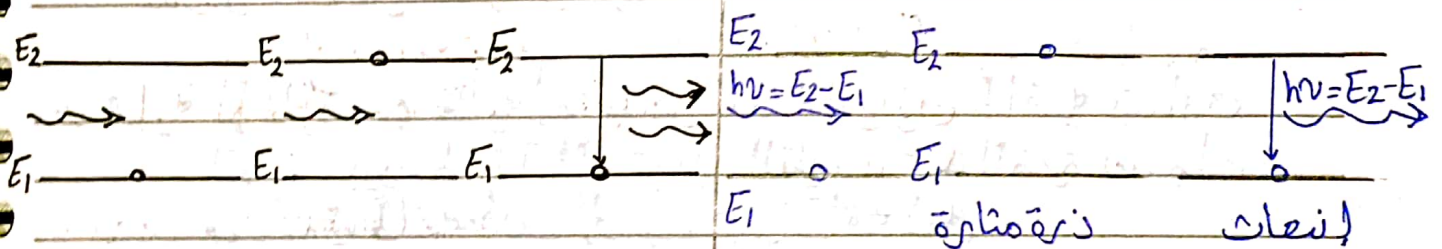
\* هناك مستويات شبيهة مستقرة تكون فترة العمر لها طويلة وقدرها  $10^{-3}$  ثانية

وعندما تنتهي فترة العمر تعود الذرة إلى مستوياتها الأصلية وتصدر الفوتون التي امتصته وهذا هو الانبعاث



\* عليه الانبعاث (الإسترخاء) ← إمداد الانبعاث الفوتون الممتص وعودة الذرة إلى مستوياتها الأصلية ويحدث بطريقتين هما :-

1- الانبعاث التلقائي 2- الانبعاث المستحث  
كيفية الحدوث



عند سقوط فوتون على ذرة لها طاقة تساوي الفرق في طاقة المستويين التي تنتقل الذرة خلالها فإنها تنتقل إلى مستوى طاقة أعلى وقبل إنبعاث فترة العمر - قط فوتون آخر طاقته تساوي طاقة الأول

ذرة مستقرة عند سقوط فوتون على الذرة حدث لها إثارة حيث أنه لها طاقة الفوتون تساوي الفرق في الطاقة للمستويين الذرة انتقلت الذرة خلالها

وبعد انتهاء فترة العمر تصدر الذرة الفوتون الذي ينتجته وتكون له طاقة الفوتون الذي ينبعث تساوي الفرق في الطاقة للمستويين التي انتقلت الذرة بينهما

حيث من المفروض عند الحساب الذرة فوتون وهي في المستوى الثاني أو هي مثارة تنتقل إلى المستوى الأعلى ؟ هذا " لا "

حيث أنه طاقة الفوتون الممتص وهي مثارة يساوي الفرق بين طاقة المستويين المنتقل خلال الذرة ولكن عندما تكون طاقتها تساوي الفرق بين طاقة للمستوي الثالث والثاني فإنه الذرة تنتقل للمستوي الثالث

س : في الانبعاث المستحث نعمل على فوتونين من الذرة نتيجة سقوط فوتون واحد عليها هل يعد ذلك انتهاك لقانون بقاء الطاقة ؟

لا ، حيث أحد الفوتونين هو الفوتون الأصلي المسبب للإثارة والفوتون الثاني هو الفوتون المسبب للإنبعاث المستحث

\* الإنبعاث التلقائي هو الإنبعاث الذي يحدث عند عودة الذرة المثارة من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى طاقة أدنى بعد انتهاء فترة العمر دون أي مؤثر خارجي

\* الإنبعاث المستحث هو الإنبعاث الذي يحدث عند عودة الذرة المثارة من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى طاقة أدنى قبل انتهاء فترة العمر بتأثير فوتون خارجي عليها طاقتها تساوي الفرق بين طاقة للمستوي الأعلى وطاقة مستوى الإثارة



فترة العمر هي الفترة التي تقضيها الذرة في مستوى الإثارة ثم تنفذ لها قفزا وتعود إلى مستواها الأصلي وقدرها  $10^{-8}$  ثانية في المستويات المستقرة

\* وتكون في المستويات شبه المستقرة  $10^{-3}$  ثانية وللمر لم يذكر إذا كانت المستويات مستقرة أو غير مستقرة فإننا نحسبها  $10^{-8}$  ثانية حيث أنه المقصود يكون للمستويات العادية

### شروط حدوث الانبعاث المستحث

هو سقوط فوتون على الذرة تكون لها قفزة مساوية للفرق بين لها قفزة للمستويين للذات تنتقل بينها الذرة وذلك قبل إنتهاء فترة العمر

\* مكتشف الانبعاث المستحث هو العالم أينشتاين

### خصائص كلاهما

أ فوتونين أحدهما يكون الفوتون السابق والآخر يكون الفوتون المنبعث ويكونانه متافقين في	أ فوتونين أحدهما يكون الفوتون السابق والآخر يكون الفوتون المنبعث ويكونانه متافقين في
أ الطاقة	أ الطاقة
أ التردد	أ التردد

أ الطول الموجي

أ الطاقة

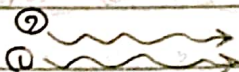
أ الطول الموجي

أ الطور حيث أنها متراصة يكون كلاهما ملائمة للآخر لا يسبق أحدهما الآخر

$$E = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

ويختلفانه في

أ الاتجاه، حيث يكون الاتجاه للفوتون المنبعث عشوائى



أ الطور

٢١ يكون سائد في مصادر الضوء العادية (المصابيح)

٢٢ خصائص الفوتونات المنبعثة من الانبعاث التلقائي والانبعاث المستحث يكونان مختلفان

٢٣ أشعة الليزر يكون لها خصائص مختلفة عن الأشعة الصادرة السائد في الانبعاث التلقائي

خصائص أشعة الليزر  
اللميزة له عن الضوء العادي

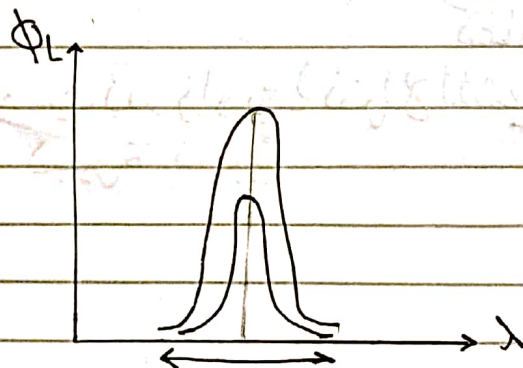
الليزر

الضوء العادي

٢٤ التقاء الطيف

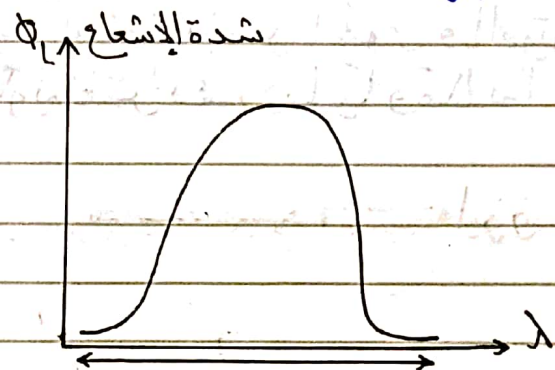
فوتونات الليزر تغطي مدى ضئيل من الأطوال الموجية

وتتركز الشدة عند طول موجي معين لذلك يعتبر ضوء أحادي الطول الموجي



«المدى الطيفي لضوء الليزر»  
تتركز الشدة عند طول موجي معين

فوتونات الضوء العادي تغطي مدى كبير من الأطوال الموجية لذلك نرى تعدد درجات اللون الواحد عند النظر إليه بالعين المجردة



«المدى الطيفي للضوء العادي»  
تغطي الفوتونات مدى كبير من الأطوال الموجية



## ٣٢ ترابط الفوتونات

فوتونات الليزر مترابطة زمانياً ومكانياً «تنتشر في نفس الوقت وفي نفس الاتجاه» ← ٣٢

الضوء العالي فوتوناته غير مترابطة زمانياً ومكانياً «رأى تنتقل عشوائياً» حيث أنها  
٣٢ تنتقل من المصدر في اتجاهات مختلفة

٣٢ تنتشر باختلاف كبير وغير ثابت في الطور ويقل تركيزهم حيث أنهم في حالة تشتت

٣٢ تنتقل بنفس بفرق الطور «ثابت» مما يجعلها أكثر شدة وأكثر تركيزاً

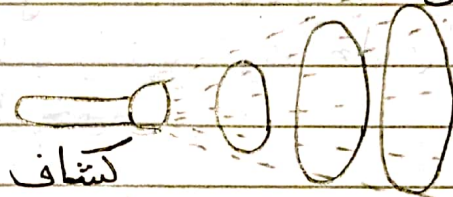


## ٣٣ توازي الحزمة الضوئية

قهر الحزمة الضوئية ثابت حيث أنه زاوية الانعراج تكون ضئيلة تكاد تنعدم ولا يعاني الفوتون من تشتت حيث ينتقل بنفس الطور والفوتونات تكون مترابطة زمانياً ومكانياً





يزداد قهر الحزمة الضوئية كلما انتقل الفوتون لمسافات أبعد



حيث أنه زاوية الانعراج الشعاع كبيرة نسبياً

## القانون الثاني لتركيز الإشعاع

تقل شدة الإشعاع بزيادة المسافة وذلك لعدم تراكب الفوتونات وتخضع لقانون التربيع العكسي	شدة الإشعاع ثابت حيث أنها تنتقل بقرق ظهور ثابت وذلك لتراكب الفوتونات فتكون الشدة ثابتة وتنتشر لمسافات بعيدة دون تشتت ولا تخضع لقانون التربيع العكسي
 <p>شدة الضوء ضعيف</p>	 <p>شدة الضوء عالية</p>
	ليزر
	شدة الضوء ثابتة

د قانون التربيع العكسي: شدة الضوء الساقطة على وحدة المساحات ( $1m^2$ ) تتناسب عكسياً مع مربع المسافة بين مصدر الضوء وبين السطح الساقط عليه

\* إذا زادت المسافة للضعف فإن شدة الضوء تقل للربع

\* إذا زادت المسافة 3 أضعاف فإن شدة الضوء تقل للتسع

طبيب الأسنان تجر لأفراي ← يلا نشوف

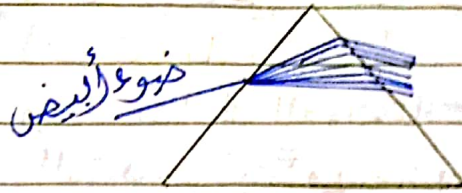


٣١ منشورانه في وضع الانزياح الصغير للإشراق - قف على  
أحدها ضوء أبيض وفي الآخر ليزر



(٢)

في (٢) ينكسر شعاع الليزر  
ويخرج من المنشور ولا يحدث  
له تشتت حيث أنه نقي  
حريفاً لأنه أحادي الطول الموجي  
(أحادي اللون)



(١)

في (١) يتحلل الضوء الأبيض  
إلى ألوانه الطيف السبع حيث  
حدث له تشتت وحدث  
لواشراق

٣٣ مصدر ضوء عادي شدته  $I$ ، فعند زيادة المسافة الفاصلة  
بين المصدر والسطح المسافة عليه تصبح شدته  $I \frac{1}{4}$

حيث يخضع الضوء العادي لقانون التربيع العكسي

٣٤ مصدر ليزر شدته  $(I)$ ، فعند زيادة المسافة الفاصلة بين  
المصدر والسطح المسافة عليه تصبح شدته  $I$

حيث لا يخضع الليزر لقانون التربيع العكسي

## العناصر الأساسية لليزر

لكي نعمل جهاز ليزر يجب توافر ثلاث عناصر

**أولاً:** نحتاج مادة لكي تحدث إثارة لذراتها لكي تصدر فوتونات بالنبعاث المستحث وبالتالي نحصل على الليزر  
وتسمى هذه المادة بـ «الوسط الفعال»

**ثانياً:** نحتاج مصدر للطاقة حتى تحدث إثارة لذرات المادة

**ثالثاً:** وعاء نضع فيه المادة وهو ما يسمى بالوعاء الحاوي «التجويف الرنيني»

واليك الشرح :-

1- الوسط الفعال

يمكن أن يكون مواد صلبة / سائلة / غازية بجمرة عامة

أ- بلورات صلبة

مثل بلورات اللياقوت الصناعي

ب- مواد صلبة شبه موصلة ← بلورات السيلكون

ج- صبغات سائلة ← الصبغات العضوية المذابة في الماء

د- غازات متأينة ← غاز الأرجون

و- ذرات غازية ← ذرات الهيليوم- النيون

هـ- جزيئات غازية ← ثاني أكسيد الكربون



٣٢ مصادر الطاقة هي المصادر المستخدمة لإثارة التوسل الفعّال

### أ. طاقة كهربائية

التفريغ الكهربائي  
«سبم تدريس»

مصادر الترددات  
التراديوية  
«لا يوجد مثال لثباتها»

### ب. طاقة ضوئية

تسمى على إثارة الذرات بواسطة طاقة ضوئية بـ «عملية الضخ الضوئي»

تعملية الضخ الضوئي هي على إثارة الإلكترونات بواسطة طاقة ضوئية لتوليد الليزر.

### طاقة ضوئية

يستخدم تشعاع ليزر

يستخدم المصابيح  
للوهاجة

### ج. طاقة حرارية

تستخدم الطاقة الحرارية الناتجة عن الضخ الحركي لجزيئات الغاز لإثارة التوسل الفعّال

### د. طاقة كيميائية

تنتج عن بعض التفاعلات الكيميائية تكونه مصاحبة لطاقة والتي تستخدم في إثارة التوسل الفعّال

مثل تفاعل الفلور مع الهيدروجين أو فلوريد الديوتيريوم وثاني أكسيد الكربون

١٢ تستخدم الطاقة الكهربائية مع ليزرات الغاز  
مثل الهيليوم-النيون ، ثاني أكسيد الكربون ، الأرجون  
وهذا مع التفريغ الكهربائي

## ١٣ الطاقة الضوئية

→ المصابيح الوهاجة تستخدم مع المواد الصلبة مثل اللياقوت  
الصناعي  
→ شعاع الليزر يستخدم مع ليزر الحبيبات السائلة

١٤ التجويف الرنيني → هو الوعاء الحاوي للوسط الفعال  
والمتشول عن إنتاج شعاع الليزر ذو محلي تضخيم الليزر

٢- خارجي → يستخدم في  
ليزرات الغازات  
مثل ليزر الهيليوم-النيون ، ليزر  
الأرجون  
[ ( ) وسط فعال ( ) ]  
لمرأة  
شبه منفذة  
لمرأة  
عاكسة

التجويف الرنيني الخارجي → عبارة عن أنبوبة به الوسط الفعال  
محاثة بمراكتين متوازيتين وعودتين إحدها عاكسة والآخرى  
شبه منفذة

٣- داخلي → عبارة عن حلاول زراعي للوسط  
للفعال بمادة عاكسة  
[ ( ) وسط فعال ( ) ]

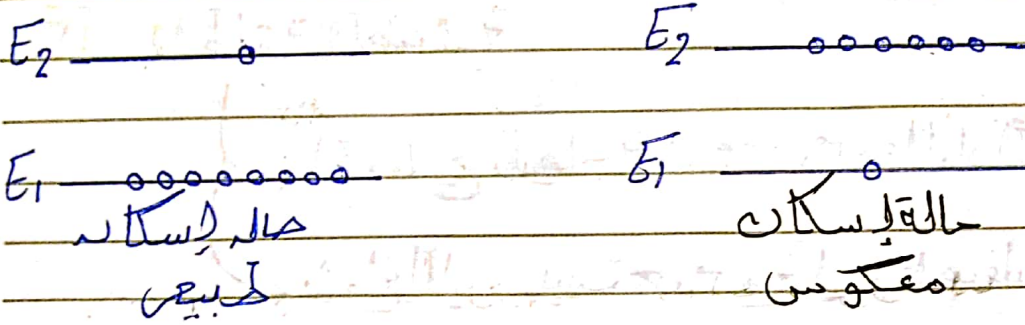
ويستخدم مع ليزرات الجوامد مثل ليزر اللياقوت الصناعي

★ ليزرات الجوامد - ليزرات المواد الصلبة



## نظرية عمل الليزر (الفعل الليزري)

آ الوصول بذرات أو جزيئات الوسط الفعّال إلى حالة الإسكان المعكوس



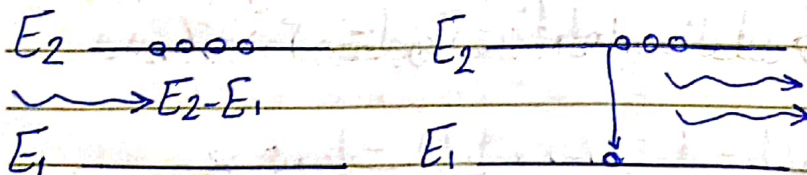
\* حالة الإسكان المعكوس هي الحالة التي يكون فيها عدد الذرات المثارة في مستويات الطاقة الأعلى أكبر من عددها في مستويات الطاقة الأدنى

\* حالة الإسكان الطبيعي هي الحالة التي يكون فيها عدد الذرات في مستويات الطاقة الأعلى أقل من عددها في مستويات الطاقة الأدنى

\* تتم على الإسكان المعكوس لتهيئة الذرات لحدوث عملية الانبعاث المستحث

\* تتحقق حالة الإسكان المعكوس في المستويات شبه المستقرة والتي فترة العمر لأطولية بسببها  $10^{-3}$  ثانية والتي تتراكم الإلكترونات فيها فترة أطول

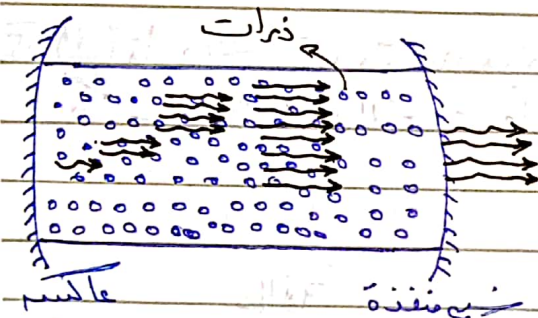
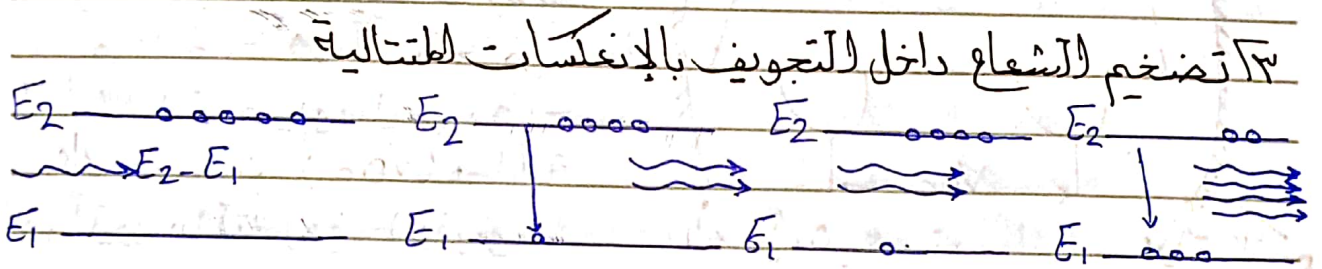
آ حدوث الانبعاث المستحث



التفسير :- سقوط فوتون على ذرات مثارة لها طاقة تساوي الفرق بين طاقتي المستويين فيحدث انبعاث مشحون لذرة واحدة ويخرج فوتونين

الفوتون الذي  
استقبلته الذرة لكي  
تثار

الفوتون المسبب  
للعودة



الشرح :-  
تم حدوث عملية إثارة لذرات الموجودة  
فانتقلت إلى مستويات لها طاقة أعلى  
ولكن لم تنتقل كل الذرات مرة واحدة  
وإنما على مراحل وكذلك عند الرجوع

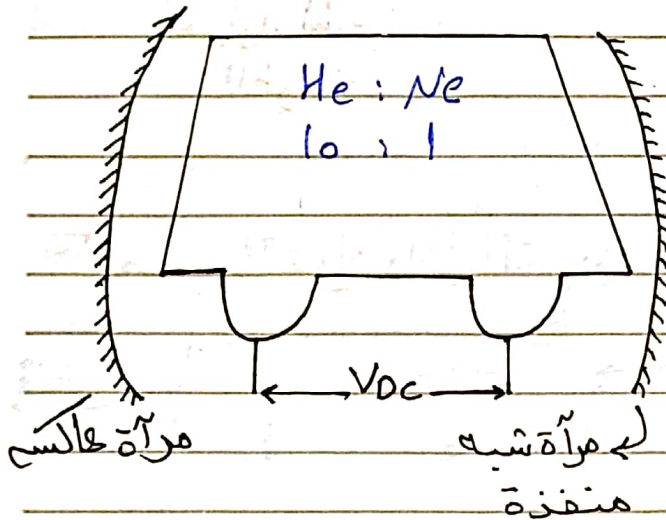
تنزل على فترات مختلفة  
والمجموعة التي انتقلت أولاً هي التي تعود من مستوى الإثارة أولاً تلقائياً  
والمجموعة التي انتقلت بعدها تكون متراكمة في المستويات شبه  
المستقرة وعند سقوط ذرات المجموعة الأولى تصدر فوتونات  
تسقط على ذرات المجموعة الثانية فتحدث انبعاث مشحون  
وعند سقوط فوتون على ذرة مثارة يعود لها ويصدر فوتونين وعند  
سير الفوتونين يستدمان بذرتان مثارتان فيعودان ويصدر  
أربعة فوتونات وهكذا وعند الوصول للراية تنعكس مرة أخرى  
وتعمل على إثارة الذرات التي تقابلها عند الرجوع ولكن لن يتم إثارة  
الذرات كلها فتنتهي بعد فترة حيث أنه الذرات التي عادت تأخذ  
طاقة عن طريق المصدر الخارجي فتثار من جديد وتسقط  
فوتونات فتثار الذرات وتتضاعف إلى أنه قبل شدة الإشعاع لحد معين  
فتمنع المراة شبه المكثفة بخروج جزء من الإشعاع



ولخيفة المرأتين به يحدث بينهم عدة إنفكاسات متتالية من  
تؤدي إلى تضخيم الإشعاع

«ليزر الهيليوم-نيون»

التركيب



أ هو عبارة عن أنبوبة من زجاج  
الكوارتز تحتوي على خليط من  
غازي الهيليوم والنيون بنسبة  
10 : 1 تحت ضغط منخفض حوالي  
6 mm Hg وتوصل بفرق جهد  
على مستمر (Voc) عالية  
بمرأتين «التجويف الرنيني»

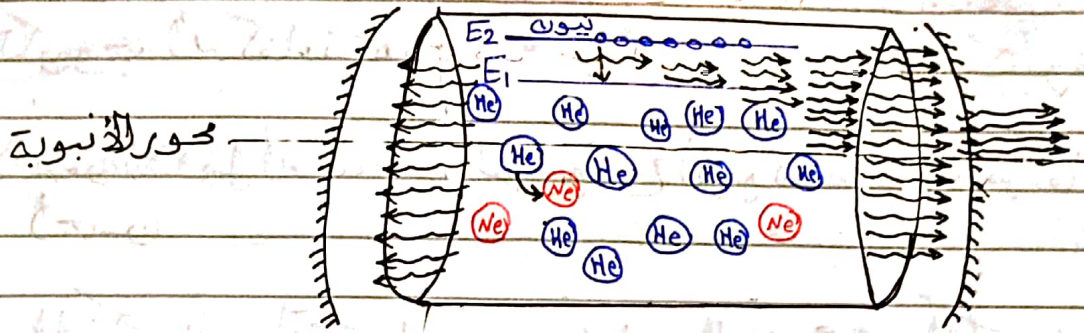
ب المرأتان إحداها شبه منفذة معامل  
انعكاسها 98% والآخرى عاكسة معامل انعكاسها 99,5%

س علل: إختيار غازي الهيليوم مع النيون وسط فعال لليزر؟  
ملاحظة

لتقارب قيم مستويات الإثارة شبه المستقرة للأنواع

ج شرح الهمل

أ يتم تشغيل المصدر الكهربائي «حدوث تفريغ كهربائي» فتكتسب  
ذرات الهيليوم طاقة نتيجة حدوث التفريغ الكهربائي فيحدث  
لها إثارة «حدث إثارة لذرات الهيليوم لأنه نسبتها أكبر  
من نسبة ذرات النيون في تصادم الإلكترونات مع ذرات  
الهيليوم أولاً» فتكتسب ذرات الهيليوم طاقة وتتجه للتصادم  
مع ذرات النيون الغير مثارة فتنتقل الطاقة من ذرات الهيليوم  
إلى ذرات النيون وتظهر تقارب قيم الطاقة مستويات الإثارة



تصادم ذرات الهيليوم مع ذرات النيون تصادم غير مرئي

شبه المستقرة في كلا من ذرات النيون في مستوى  
الطاقة شبه المستقر تبدأ أول مجموعة من ذرات النيون  
هولاً تلقائياً فتصدر فوتونات وتتحرك في اتجاه عشوائي  
فتصادم مع ذرات نيون مثارة لم تنته فترة العمر لها  
« هناك جزء من الفوتونات يسير نحو جدار الأنبوبة ولكن لا يفيدنا  
حيث يخرج بصورة لحاقة حرارية »  
« يكون اتجاه الفوتونات التي استخدمت مع ذرات النيون موازية  
لأخوردية بالنسبة لمحور الأنبوبة »

فيحدث انبعاث مستحث فيصدر فوتونين ويتصادموا مع  
ذرات نيون موجودة في مستوى لحاقة شبه مستقر لم تنته فترة  
العمر لها بعد فتصدر فوتونات ويتصادموا مع ذرات نيون  
ما زالت في مستوى الطاقة شبه المستقر فتصدر فوتونات  
فيتضاعف عدد الفوتونات داخل الأنبوبة وتزداد شدتها  
حتى الوصول لمرحلة تكون شدة الإشعاع زادت جداً فتسمح  
للرؤية شبه المنفذة بخروج جزء من الليزر والمتبقري ينعكس  
من جديد ليستخدم بذرات نيون ما زالت مثارة في مستوى  
لحاقة شبه مستقر فتبعث فوتونات من جديد بالانبعاث المستحث  
ويتضاعف عددها ويخرج منها جزء وبذلك يتم توليد الليزر



\* كما أنه من الممكن أن تستخدم ذرات فيوم فقط وينتج الليزر ولكن وجد أنه كفاءته منخفضة جداً وتستهلك طاقة كبيرة جداً

فكان من الأفضل أن تستخدم الريليوم مع الكينون حيث يولم كفاءة أحسن

\* الإلكترونات التي تصادمت مع ذرات الريليوم هي إلكترونات المصدر

الخلاصة:

مادام المصدر مشغل فإنه المصدر يُثير الريليوم والريليوم يستطرد بالنيون فيثير النيون فتحدث إثارة للنيون ويصعد للأعلى ويحدث انبعاث تلقائي ثم انبعاث مستحث وهكذا ينتج الليزر بقرار

ملاحظات:

\* وخليفة المصدر الكهربائي ← إثارة ذرات الريليوم

\* وخليفة ذرات الريليوم ← إثارة ذرات الكينون

\* في ليزر الريليوم - نيون المسؤول عن إنتاج فوتونات الليزر

أ. الريليوم فقط      ب. الكينون فقط      ج. كلاهما

حيث أنه الريليوم مصدر ينقل الطاقة للنيون

\* في ليزر الريليوم - نيون يستخدم مصدر طاقة كهربية

• وظيفة التجويف الرئيسي هي حدوث إنعكاسات متتالية بين المرآتين ليتضخم عدد الفوتونات ذو تردد اشد للإشعاع

• وظيفة المرآة شبه المنفذة هي تسمح بخروج جزء من شعاع الليزر عندما تزداد شدة الإشعاع إلى حد معين

• وظيفة المستوى شبه المستقر تتراكم فيه أغلب ذرات التيون لتحقيق وضع الإسكان العكسي

وبالتالي تنتهي الفرصة لحدوث الانبعاث المستحث

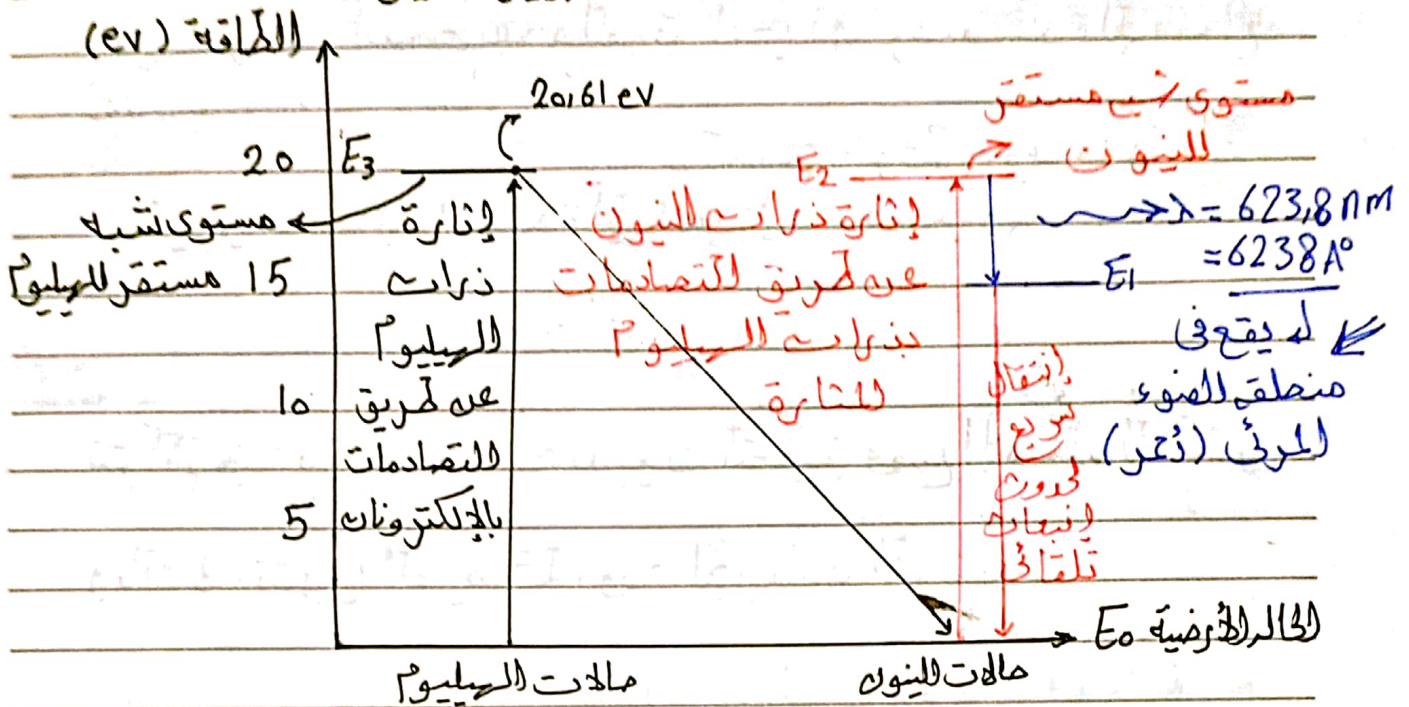
• يسمى الليزر بكام التوسعة للفعال التابع له

• نوع التجويف الرئيسي في ليزر الهيليوم-نيون التجويف خارجي

لوجود مرآتين إحداها عاكسة والاخرى شبه منفذة



## مخطط مستويات الطاقة في ذرة الهيليوم-نيون



عند عودة ذرات النيون تفقد الطاقة المتبقية على صورة حرارة ولذلك

يعد أيزر الهيليوم-نيون مثلاً لتحويل الطاقة الكهربائية إلى

## لحافة ضوئية وحرارية

س، تنتج فوتونات الليزر في أيزر الهيليوم-نيون نتيجة عودة

ذرات النيون إلى المستوى  $E_1$

يكون المستوى شبه المستقر في ذرات الهيليوم هو  $E_3$    
 يضاف في ذرات النيون هو  $E_2$

الذي يُشار وينتقل هو الإلكترون الموجود داخل الذرة   
 ولكن نقول الذرة كتعبير مجازي

## تطبيق على الليزر

### التصوير لمجسم (السرولوجراف)

ينقسم التصوير إلى

تصوير مجسم

تصوير مستوى

\* تصوير جسم معروض في  
الفضاء

\* تصوير صورة باستخدام  
الكاميرا

\* يسجل الاختلاف في الشدة  
الضوئية وطول مسار الأشعة

\* يسجل الاختلاف في  
الشدة الضوئية فقط

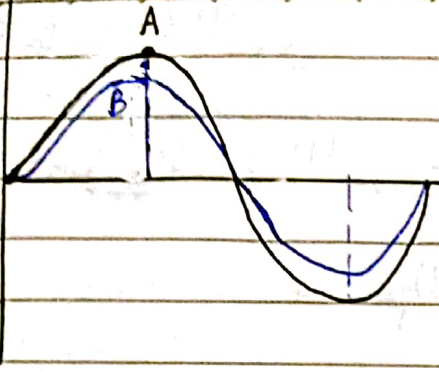
\* اقترحه العالم جابور

\* جزء مفقود من المعلومات  
وهو طول مسار الأشعة الذي ينتج  
بسبب اختلاف تضاريس  
الجسم أو بسبب الاختلاف  
في طول موجات الضوء

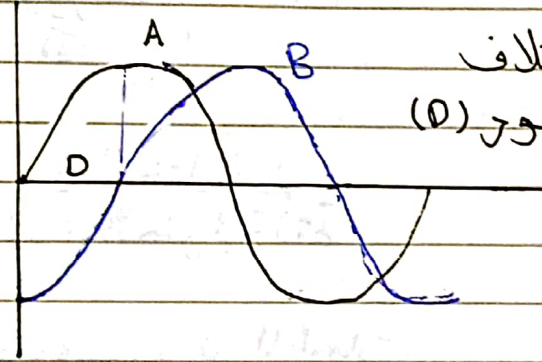
\* الشدة الضوئية تتناسب  
عكسياً مع مربع المسافة.



## آ في الشكل المقابل



الموجتان A, B متفقتان في الطور  
حيث أنه لهما نفس نقطة البداية  
ووصلوا للقيم العظمى مع بعض  
وكتلك نقطة الصفر والنزاي  
العظمى في الاتجاه السالب وبالتالي فرق الطور صفر  
ولكن يختلفان في الشدة (الضوئية) لاختلافهما في السعة



الموجتان غير متفقتين في الطور لاختلاف  
في نقطة البداية ويوجد بينهما فرق طور (D)

ونقول فرق طور إذا كان مُعبر عنها  
بالدرجات

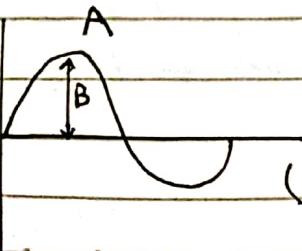
ونقول طول المسار إذا كان مُعبر عنها  
بالأطوال الموجية

$$\text{فرق الطور} = 90^\circ = \frac{\pi}{2}$$

$$\text{طول المسار} = \frac{1}{4} \lambda$$

$$\text{فرق الطور} = \text{طول المسار} \times \frac{\pi}{\frac{1}{4} \lambda} = \frac{\pi}{2} \times \frac{2\pi}{\lambda} \times \text{فرق المسار}$$

$$\text{فرق الطور} = \frac{2\pi}{\lambda} \times \text{فرق المسار}$$



الشدة تتناسب طردياً مع مربع السعة

السعة هي (B) للموجة (A)

## الفصل الثامن

### الإلكترونيات الحديثة

#### ١٢ تعريف علم الإلكترونيات

«علم الإلكترونيات» هو العلم القائم على دراسة سلوك الإلكترونات وخواصه.

الإلكترونية  
يقصد بالإلكترونيات الحديثة الأجهزة المستخدمة في حياتنا اليومية

(آلة حاسبة - تليفون - تليفزيون) يدخل في تكوينها

تكوين دائرة كهربائية عناصر إلكترونية مثل الوصلة الثنائية

والترانزستور وهو ما سيُدرس في هذا الفصل.

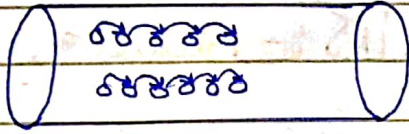
#### ١٣ تصنيف المواد من حيث التوصيلية الكهربائية

تنقسم إلى

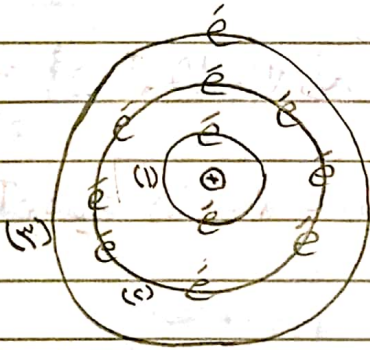
مواد موصلة	مواد متوسطة التوصيل	مواد عازلة (غير موصلة)
مثل: النحاس - الذهب الألمنيوم للمعادن بصفة عامة لاحتوائها على وفرة من الإلكترونات الحرة	السيلكون - الجرمانيوم تستخدم في صناعة الترانزستور والدايود	مثل: الخشب - الورق البلاستيك لندرة إلكتروناتها والإلكترونات حرة
	«نسيم دراسية في هذا الفصل»	



\* الإلكترون الحرة ← هو الإلكترون الذي يمكنه الانتقال من ذرة لآخر داخل المادة.



لما الإلكترون غير الحر ← هو الذي لا ينتقل من ذرة لآخر كما في المواد العازلة



يوجد ثلاث حالات للإلكترونات

أ) الإلكترونات المستويات الداخلية (1)  
تكون شدة الارتباط بالنواة بسبب قربها منها وتكون قوة الجذب كبيرة

ب) الإلكترونات المستويات المتوسطة (2)  
هي أقل قليلاً ارتباطاً بالنواة ولكن هناك قوة جذب كبيرة

ج) الإلكترونات الخارجية (3)  
لإلكترونات بعيدة عن النواة ويسهل تحريرها من ذرة لآخر بأقل قدر من الطاقة

« أشباه الموصلات »

هي مرحلة متوسطة بين الموصلة والعازلة حيث تكون توصيليتها الكهربائية أكبر من المواد العازلة وأقل من المواد الموصلة

\* تتميز بزيادة توصيليتها الكهربائية بزيادة درجة الحرارة

خذ بالك نحن نتحدث عن أشباه الموصلات وليس الموصلات

كما درسنا في الفصل الأول

بالنسبة للموصلات كلما زادت درجة الحرارة كلما زادت المقاومة النوعية كلما قلت التوصيلية الكهربائية

أما

أشباه الموصلات كلما زادت درجة الحرارة كلما قلت المقاومة

النوعية كلما زادت التوصيلية الكهربائية

\* يمكن التحكم في التوصيلية الكهربائية للأشباه الموصلات عن طريق

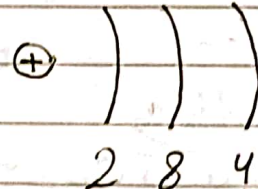
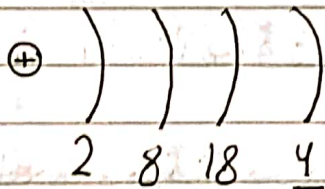
فرق الجهد

\* يمكن التحكم بها عن طريق التطعيم

\* من أمثال أشباه الموصلات السكون والجermanium

الجرمانيوم  $Ge_{32}$

السليكون  $Si_{14}$



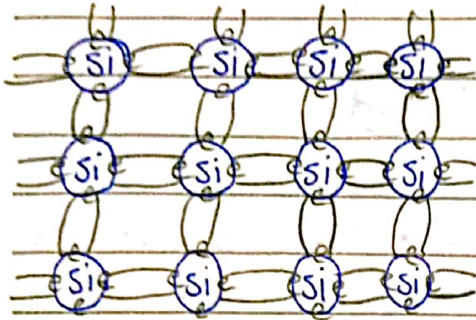
يحتوي كل منهم على 4 إلكترونات في مستوى الغلاف الأخير

وتشارك بهم مع الذرات المجاورة وتكون روابط تساهمية



### [٣] بلورة شبه الموصل النقي

البلورة في ترتيب هندسي منتظم للذرات في الحالة الصلبة



بلورة سليكون نقية عند  
درجة حرارة  $0\text{ K}$   
( $-273^\circ\text{C}$ )  
تكون عازلة تماماً

تحتل ذرة السليكون بأربع إلكترونات  
في مستوى الطاقة الأخير تشارك  
بهم في تكوين روابط تساهمية مع  
الذرات المجاورة فتكون بلورة  
شبه الموصل النقي حيث أنه جميع  
الذرات من نفس النوع « تكون عازلة  
تماماً حيث أنه جميع الروابط سليمة  
وبالتالي لا تحتوي على إلكترونات حرة

سؤال: هل يمكن أن تكون بلورة شبه الموصل عازلة عند درجة حرارة  $0\text{ K}$  ؟  
حيث تكون جميع الروابط سليمة وبالتالي لا توجد إلكترونات حرة  
فتمتص عازلة

١٤ رفع كفاءة التوصيل الكهربائي لشبه الموصل  
(زيادة التوصيلية الكهربائية لشبه الموصل)

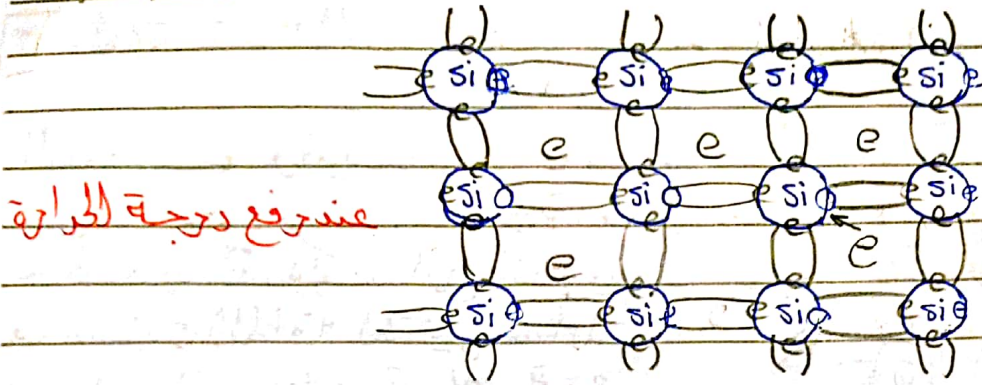
١٥  
التطعيم  
(إضافة شوائب)

رفع درجة الحرارة (التسخين)

١٦ رفع درجة الحرارة (التسخين) :-

عند رفع درجة الحرارة تكتسب البلورة طاقة فتتكسر الروابط التساهمية  
لأنها ضعيفة ويبدأ الإلكترون في الخروج تاركاً مكانه وتسمى فجوة

\* الفجوة هي مكان فارغ يتركه الإلكترون في رابطة مكسورة وتحمل  
شحنة موجبة



عند رفع درجة الحرارة

على عند رفع درجة الحرارة تزداد التوصيلية الكهربائية للبلورة شبه الموصل  
النقص؟

لأنه عند رفع درجة الحرارة يؤدي إلى تكسير بعض الروابط التساهمية  
الضعيفة وبالتالي يؤدي إلى تحرير بعض الإلكترونات وبالتالي تصبح البلورة  
محتوية على إلكترونات حرة فيكون لها القدرة على التوصيل الكهربائي  
من المعروف أنه عندما تفقد الذرة إلكترون تتحول لأيون موجب

ولكن هنا لا تتحول ذرة السيليكون لأيون موجب على الرغم من فقدتها  
لإلكترون وذلك لأنه ذرة السيليكون التي فقدت إلكترون  
تجذب الإلكترون الذي تحرر من الذرة المجاورة فتعود  
مستقرة مرة أخرى وهكذا وهذا العملية تسمى تساهمياً

وبذلك تحدث عملية تكسير الروابط وعملية إنشاء (رؤى دخول  
الإلكترونات للفجوة الموجبة) وتكون البلورة موصلة حيث  
أنه الإلكترونات المتحررة تتحرك داخل البلورة وتضاف للبلورة

على أن تسمى ذرة شبه الموصل التي كسرت إحدى روابطها  
وفقدت إلكترون أيون موجب؟

لأنه سرعته ما تقتصر إلكترونات من أقرب رابطة مجاورة أو من  
خلال الإلكترونات الحرة في البلورة



\* كلما زادت درجة الحرارة زاد عدد الروابط المنكسرة وبالتالي يزداد عدد الإلكترونات المتحررة وبالتالي التوصيلية الكهربائية تزداد

عدد الإلكترونات الحرة = عدد الفجوات

عند شبه الموصل الذي يتساوى فيه عدد الإلكترونات السالبة مع عدد الفجوات الموجبة شبه الموصل النقي

عند رفع درجة الحرارة يزداد عدد الإلكترونات الحرة ولكن عند الوصول لدرجة حرارة معينة هما زادت درجة الحرارة لا تتحرر إلكترونات حيث أنه لتبلورة تصل إلى حالة الإتزان الحراري

عند حالة الإتزان الحراري (الإتزان الديناميكي) هي الحالة التي يتساوى فيها عدد الروابط المنكسرة مع عدد الروابط المتكونة في الثانية الواحدة

حيث عند درجة حرارة  $0K$  لا يوجد إلكترونات مفردة وعند رفع درجة الحرارة تنكسر الروابط وتحرر الإلكترونات ولكن يكون معدل كسر الروابط أكبر من معدل إلتئام الروابط وبالتالي يحدث زيادة في عدد الإلكترونات وعند الوصول لدرجة حرارة معينة يحدث الإتزان الحراري

\* عند كل درجة حرارة معينة يكون هناك عدد ثابت من الإلكترونات المتحررة والفجوات ويكون متساوي وعند رفع درجة الحرارة يزداد عدد الإلكترونات والفجوات بنفس العدد

\* كسر الرابطة يتطلب طاقة ولكن إلتئام الرابطة ينتج عنه طاقة إما حرارية أو ضوئية

عند رفع درجة الحرارة لمعدل كبير لهذا قنصار البلورة

علل ، لا يفضل التسخين لرفع كفاءة التوصيل الكهربى لشبه الموصل ؟

لأنه رفع درجة حرارة البلورة الحد كبير قد يؤدي إلى انهيار الشبكة البلورية وتحطم البلورة

بلورة شبه الموصل في درجة حرارة الغرفة تكون موصلة للكهربى

حيث أنه درجة حرارتها  $300\text{ K}$  ولكن درجة حرارة الغرفة تكون أكبر من ذلك

وعند تعرض البلورة للضوء يكون عدد الإلكترونات حرة أكبر نتيجة اكتسابها الطاقة من الضوء وبالتالي تكون موصلة

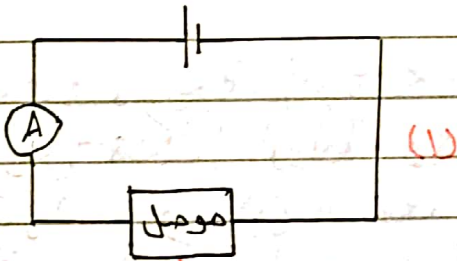
س بجارية موصلة بأميتر وبها موصل  
وبجارية أخرى موصلة بأميتر  
وبها شبه موصل وعند رفع  
درجة حرارة كلا من

ماذا يحدث لقراءة الأميتر ؟

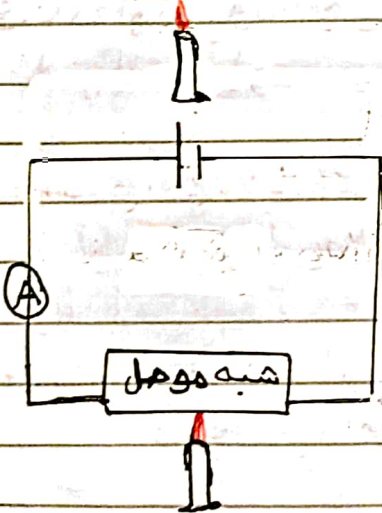
في الدائرة (1) تقل قراءة الأميتر  
حيث تزداد المقاومة للموصل وبالتالي  
شدة التيار تقل  
 $R$  تزداد ،  $I$  تقل

في الدائرة (2) تزداد قراءة الأميتر

حيث تزداد التوصيلية الكهربائية  
وبالتالي تقل المقاومة لشبه الموصل  
وتزداد شدة التيار



(1)



(2)



١٦ التحعيم (إضافة السوائب)  
يقصد به إضافة عناصر مختلفة إلى شبكة البلورة لشبه الموصل

### التحعيم بنوعين

١٦  
عنصر ثلاثي التكافؤ

البورون B<sub>5</sub>

الألمنيوم Al<sub>13</sub>

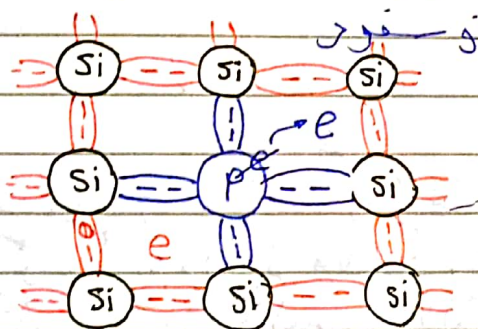
الجاليوم Ga<sub>31</sub>

١٥  
عنصر خماسي التكافؤ

مثل الفوسفور P<sub>15</sub>

الزرنيخ As<sub>33</sub>

الأنتيمون Sb<sub>51</sub>



P 5 8 2

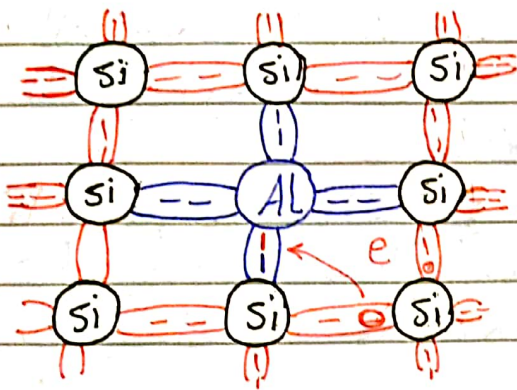
تشارك ذرة الفوسفور بأربع إلكترونات  
مكونة لأربع روابط مع ذرة السيليكون  
والإلكترون المتبقى تفقده بأقل قدر  
من الطاقة سواء كانت الطاقة حرارية  
أو ضوئية ولا تحتاجه مرة أخرى  
وتتحول إلى أيون موجب وتسمى  
ذرة مانحة (ND<sup>+</sup>) وتكون هذه

البلورة من النوع السالب ويرمز لها بـ n-type

حيث يكون عدد الإلكترونات الموجودة فيها أكبر من عدد الفجوات  
للموجبة حيث يكون هناك مصدرين للإلكترونات

١٧ عند تحعيم البلورة بعنصر خماسي التكافؤ تصبح البلورة متعادلة كهربياً  
حيث أن مجموع الشحنات السالبة يساوي مجموع الشحنات الموجبة.

تحقيق على الشكل الموجود في الخلف  
يوجد 2<sup>+</sup> ويكون عدد الشحنات السالبة = 2  
وعدد الشحنات الموجبة = 2  
(1) ← الفجوة الناتجة من تحرر إلكترون من ذرة السيليكون  
(2) ← الناتج من تحول ذرة الفوسفور لأيون موجب



تبا بعنصر ثلاثي التكافؤ

مثل البورون B<sub>5</sub>  
الألمنيوم Al<sub>3</sub>  
الجاليوم Ga<sub>3</sub>

AL | | )  
2 8 3

تحتوي ذرة الألمنيوم على 3 إلكترونات في مستوى الطاقة الأخير وبالتالي  
تكون أربع روابط والرابطة الرابعة تكون غير مكتملة ولكن تكمل  
تكتسب ذرة الألمنيوم إلكترون من الذرة المجاورة وتتحول  
إلى أيون سالب وتسمى ذرة مستقبلة ( $N_A^-$ ) وتسمى بلورة من  
النوع P-type

س: للحصول على بلورة من النوع N-type يتم التطعيم بعنصر خامس  
للحصول على بلورة من النوع P-type يتم التطعيم بعنصر ثلاثي

س: عند تطعيم البلورة بعنصر ثلاثي التكافؤ تصبح البلورة متعادلة كهربياً  
لأن مجموع الإلكترونات السالبة يساوي مجموع الفجوات الموجبة  
لشحنات الموجبة هي الفجوات = 2 من الرسم  
لشحنات السالبة = 2

1 ذرة الألمنيوم حيث تحولت لأيون سالب بإكتساب إلكترون  
2 إلكترونات المتحررة من ذرة السيليكون



## أنشياء الموصلات الفيرنقية

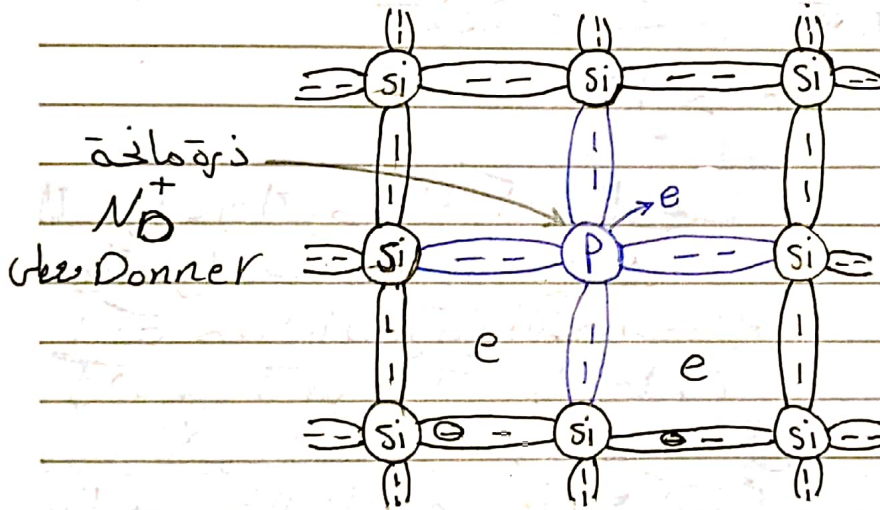
شبه موصل من النوع الموجب

P-type

شبه موصل من النوع السالب

N-type

أنشياء موصل من النوع السالب N-type



في التطعيم  
إضافة الشوائب  
والتي تجعل يحدثنا  
في نفس الوقت

المسئول عن التوصيل الكهربائي في هذا

$n$  ← تركيز الإلكترونات

$P$  ← تركيز الفجوات

$NO^+$  ← الذرة المانحة

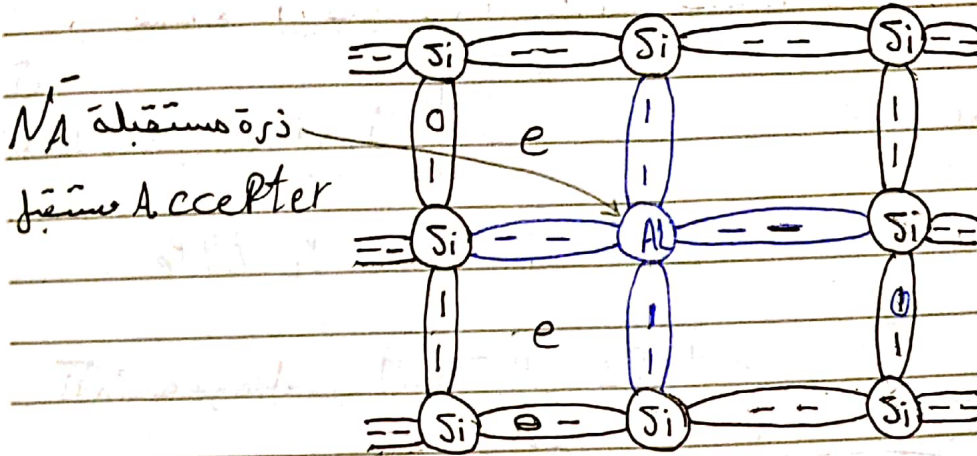
$$n = P + NO^+$$

النوع هو الإلكترونات  
وعدد الفجوات وليس الأيون  
الموجب (ذرة الفوسفور) حيث تكون  
مقيدة تصبح الذرة مستقرة  
ودورها أن تعطينا إلكترون  
وتكون الإلكترونات هي المسئول

الأكثر لأنه  $P < n$  ومع ذلك البلورة تكون متعادلة كهربياً  
لأن عدد الشحنات السالبة = عدد الشحنات الموجبة

\* الذرة المانحة ← هي ذرة من عنصر فاسفا التكافؤ يتم تطعيم البلورة  
بها / تعمل على توفير إلكترون حر في البلورة

## ٣ شبه الموصل من النوع الموجب P-type



$$P = n - N_A^-$$

المسؤول عن التوصيل إلى إلكترونات

والفجوات ولكن الفجوات

أكثر حيث أنه تركيز الفجوات (P)

أكبر من تركيز الإلكترونات (n)

وليس الأيون السالب حيث أنه ساكن

وبالرغم من ذلك البلورة متعادلة كهربياً

لأن مجموع الشحنات السالبة يساوي

مجموع الشحنات الموجبة (الشحنات السالبة هي الإلكترونات

وأيون ذرة الألمنيوم السالب = 3 ، الشحنات الموجبة

هي الفجوات = 3 لذلك الشحنة متعادلة لأنهم متساويان)

البلورة قبل التطعيم متعادلة وبعد التطعيم متعادلة (متكافئة)

حيث قبل التطعيم ذرات السيليكون تكون متعادلة وبعد التطعيم بإضافة

للتوائب سواء كانت العناصر خاضعة أو ثلاثية التكافؤ تكون الذرة

متعادلة

تركيز الفجوات

المسؤول الأكبر عن التوصيل في النوع P-type

تركيز الإلكترونات

المسؤول الأكبر عن التوصيل في النوع n-type



قانون فعل الكتلة في أشباه الموصلات

في شبه الموصل النقي تركيز الإلكترونات يساوي تركيز الفجوات

ويرمز له بـ  $n_i$

في شبه الموصل النقي  $n = p = n_i$

« $n$ » تركيز الإلكترونات  
« $p$ » تركيز الفجوات  
« $n_i$ » تركيز الإلكترونات أو الفجوات في شبه الموصل النقي

قانون فعل الكتلة  $np = n_i^2$

قانون فعل الكتلة  $\rightarrow$  حامل ضرب تركيز الإلكترونات السالبة

في تركيز الفجوات الموجبة في شبه الموصل النقي يكون مقدار ثابت  
ويساوي مربع تركيز الإلكترونات أو الفجوات لكل درجة حرارة

معينة

ليه قولنا عند درجة حرارة معينة حيث كلما زادت درجة الحرارة  
زاد عدد الروابط المتكسرة وبالتالي يزداد عدد الفجوات  
والإلكترونات

نكمل على أشباه الموصلات ↓

الشبه الموصل من النوع  $n$  الب  $n$ -type  $P$

يكون  $N_D^+ \gg P$  حيث تفقد ذرة الفوسفور الإلكترون  
له أكبر بكثير

بسهولة

يفرض أنه هناك ألف ذرة من ذرة الفوسفور تتكسر مقابل واحد واحد  
واحدة وبالتالي يكون عدد الفجوات 1 ويكون عدد الإلكترون 1001

$$n = P + N_D^+$$

$$1001 = 1 + 1000$$

له ذلك تقريرا

$$n \approx N_D^+$$

وبالتالي أيضا بقانون فعل الكتلة

$$N_D^+ P = n_i^2$$

$$\bar{n} p = n_i^2 \leftarrow \text{قانون فعل الكتلة}$$

$$P = \frac{n_i^2}{N_D^+}$$

« $n$ » تركيز الإلكترونات في البلورة الممتعة

« $P$ » تركيز الفجوات في البلورة الممتعة

« $N_D^+$ » تركيز الذرات الممتعة (الخاسية)

« $n_i$ » تركيز الإلكترونات أو الفجوات في البلورة النقية



كافى أشباه الموصلات من النوع الموجب  $P$  -type  $Pe$

$$P = n + N_A^-$$

$$n \ll N_A^-$$

$$\therefore P \approx N_A^-$$

بتطبيق قانونه فعل الكتلة

$$np = n_i^2$$

$$n N_A^- = n_i^2$$

$$n = \frac{n_i^2}{N_A^-}$$

د  $N_A^-$  تركيز الذرات المستقبلة (الثلاثية)

التركيز هو عدد في كل سم<sup>3</sup> وحدة قياسه  $cm^{-3}$   
له وحدة الجيوم

عندما يعطى تركيز عنصر خالص يطلب كم من عنصر ثلاثي

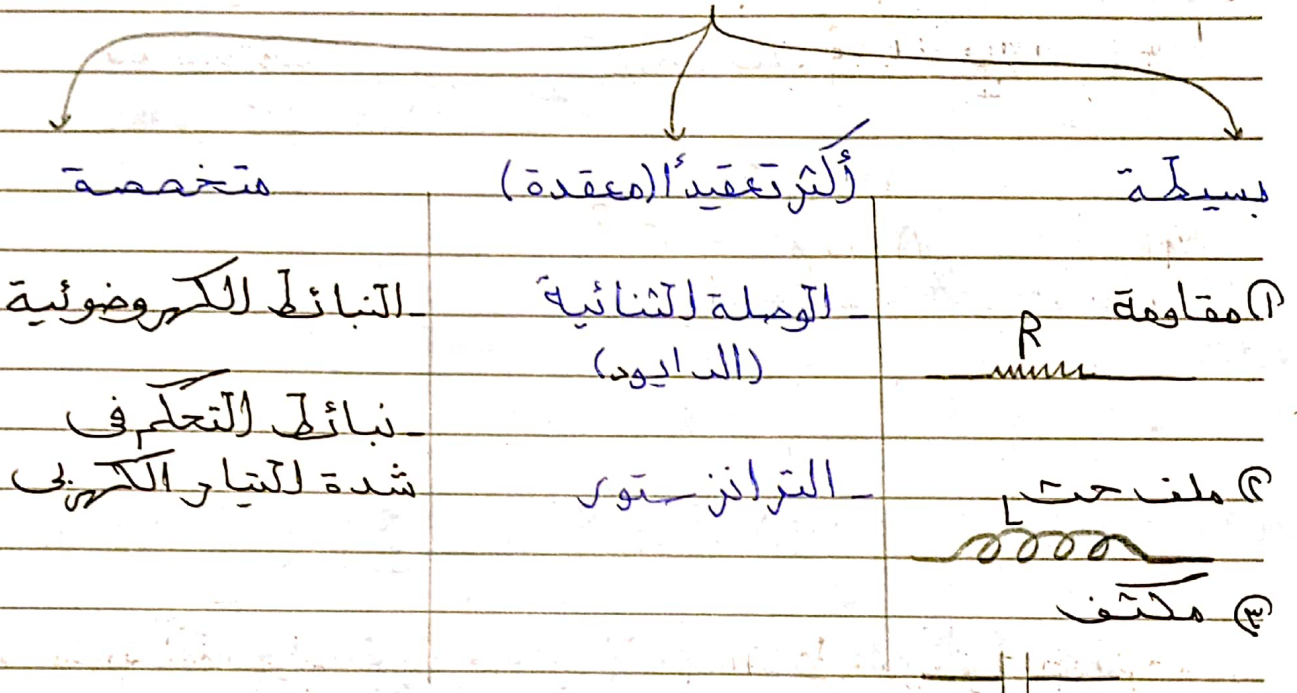
نحتاجه لكي تعود البلورة نقية

تركيز العنصر الخالص = تركيز العنصر الثلاثي  
وبذلك تكون نقية

## المكونات الإلكترونية (النبائط)

هي وحدات البناء الأساسية للأنظمة الإلكترونية

تصنف إلى



تصنع الوحدة الثنائية والترانزستور والنبائط الكهروضوئية من

أشباه الموصلات لأنه أشباه الموصلات لها حساسية عالية

للعوامل البيئية المحيطة بها مثل الضوء - درجة الحرارة - الرطوبة

لذلك نقول أنه أشباه الموصلات تعمل كمحسات للعوامل البيئية

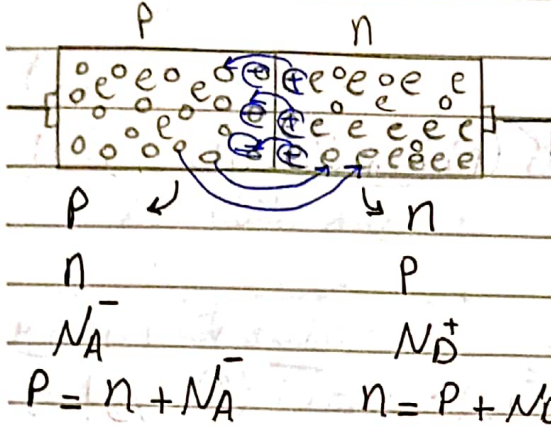
لذلك تستخدم أشباه الموصلات كمحسات للعوامل البيئية ؟

لحساسيتها العالية لعوامل البيئة المحيطة مثل الضوء - درجة الحرارة - الرطوبة - الضغط - الإشعاع



## للموصلات الثنائية PN-Junction (الدايود)

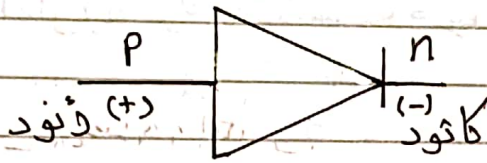
### ١ التركيب :-



تتكون من بلورتين واحدة من النوع P والأخرى من النوع N متلاممتان

البلورة (n) سالبة حيث تحتوي على عدد من الإلكترونات أكبر من عدد الفجوات

البلورة من النوع (P) موجبة حيث تحتوي على عدد أكبر من الفجوات أكبر من عدد الإلكترونات



### ٢ شرح التكوين :-

تبدأ الإلكترونات تنتشر من البلورة (n) (الأكثر تركيزاً بالإلكترونات) إلى البلورة (P) (الأقل تركيزاً بالإلكترونات) وتنتشر الفجوات من البلورة (P) (الأكثر تركيزاً بالفجوات) إلى البلورة (n) (الأقل تركيزاً بالفجوات) وهو ما يسمى بتيار الانتشار

\* تيار الانتشار ← التيار الناشئ عن انتشار الإلكترونات من البلورة (n) إلى البلورة (P) وانتشار الفجوات من البلورة (P) إلى البلورة (n)

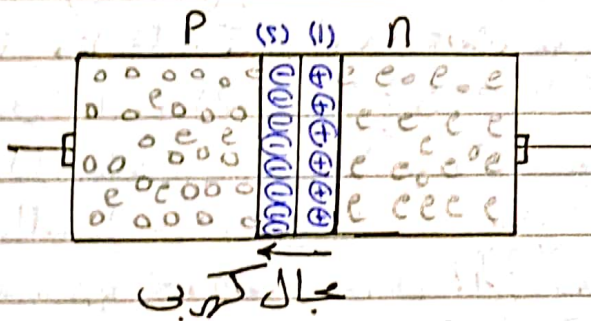
كل من البلورة (n) والبلورة (P) متعادلة كهربياً عند وجودهم منفصلين وعند تلاصقهما تنتقل الإلكترونات من البلورة (n) إلى البلورة (P) تاركة مجموعة من الأيونات الموجبة عدداً كبيراً ونقول أنه البلورة (n) إلى تنسب جزءاً موجباً وتصبح غير متعادلة

وعند انتقال الإلكترونات من البلورة (n) إلى البلورة (p) يكون مجموع الشحنات السالبة في البلورة (p) أكبر من مجموع الشحنات الموجبة فظهر جزء من الأيونات السالبة وتصبح البلورة (p) سالبة الجهد حيث اكتسبت جرماً سالباً

أذن:  
البلورة (n) والبلورة (p) كلاهما متعادلتان للشحنة الكهربائية قبل التلامس

وبعد التلامس  
البلورة (n) تكتسب جرماً موجباً وتصبح بلورة موجبة الجهد  
البلورة (p) تكتسب جرماً سالباً وتصبح بلورة سالبة الجهد

والتوصلة الثنائية كلها تكون متعادلة كهربياً



ونتيجة وجود أيونات سالبة وإيونات موجبة ينشأ عنهم فرق في الجهد فيحدث مجال كهربى ويكون اتجاهه

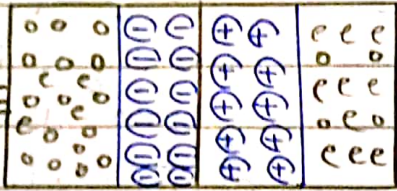
من الموجب للسالب وهذا المجال يسبب نوعاً آخر من التيار يسمى بـ تيار الانسياب يتسبب في إعادة بعض الإلكترونات

تيار الانسياب  
نوع تيار ناشئ عن المجال الكهربى الداخلى على جانبيه موضع تلامس البلورتين ويكون اتجاهه عكس اتجاه تيار الانسياب



ونتيجة وجود فرق جهد بين (١)، (٢) كلما انتقلت إلكترونات

وكل كلما زاد فرق الجهد المطروح عند (١) وزاد فرق الجهد السالب عند (٢) ويستقر فرق الجهد في الزيادة إلى أنه يصل إلى حد معين يتوقف عندها انتشار الإلكترونات وانتشار الفجوات ويسمى الجهد الذي فصل بينهم بالجهد الحاجز وتكون قيمته



المنطقة الفاصلة  
المنطقة الانتقالية

٧٧٠ في البلورة المصنوعة من السليكون  
٧٣٠ في البلورة المصنوعة من الجرمانيوم

\* الجهد الحاجز  
هو أقل جهد داخلي على جانبي موضع تلامس البلورتين يكافئ لمنع انتشار مزيد من الإلكترونات من البلورة (١) إلى البلورة (٢) وانتشار مزيد من الفجوات من البلورة (٢) إلى البلورة (١)

\* المنطقة الفاصلة/الانتقالية  
هي منطقة خالية تماماً من

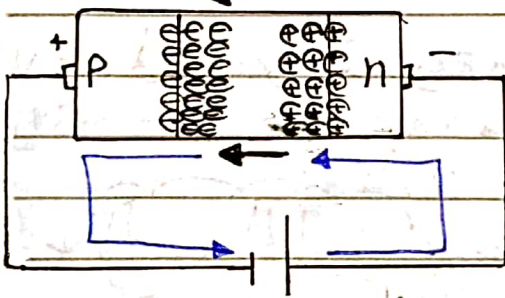
حالات الشحنة وتقع على جانبي موضع تلامس البلورتين

\* محلات الشحنة هي الإلكترونات والفجوات

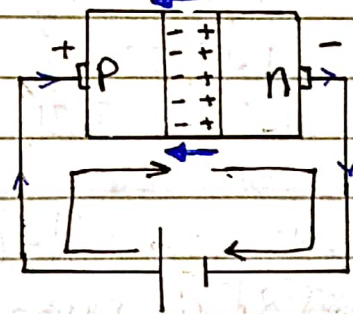
## ٣٣) التوصيل

### لحرف توصيل التوصلة العشائية

توصيل عكس (خلف)



توصيل أمامي



في التوصيل العكس

اتجاه المجال الكهربائي الداخلي يكون من الموجب للسالب واتجاه المجال الخارجي (البطارية) يكون من الموجب للسالب ويكون اتجاه المجال الخارجي هو نفس اتجاه المجال الداخلي فيقوم فيزداد الحيز الحاجز وتزداد مقاومة الوصلة وتكاد تنعدم شدة التيار ويزداد سمك الوصلة

في التوصيل الأمامي

اتجاه المجال الكهربائي الداخلي يكون من الموجب للسالب واتجاه المجال الخارجي يكون من السالب للموجب أي أنه اتجاه عكس اتجاه المجال الداخلي مما يؤدي إلى إضعافه فيقل سماك المنطقة الفاصلة فيؤدي إلى حرية انتقال الإلكترونات والفجوات وتصبح الوصلة قادرة على التوصيل

أو بطريقة أخرى

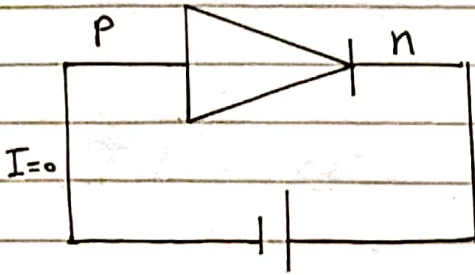
يكون القطب الموجب للبطارية مواجه للأيونات الموجبة فيعمل على زيادتها ويكون القطب السالب مواجه للإلكترونات السالبة فيعمل على زيادتها فيزداد فرق الجهد

أو بطريقة أخرى

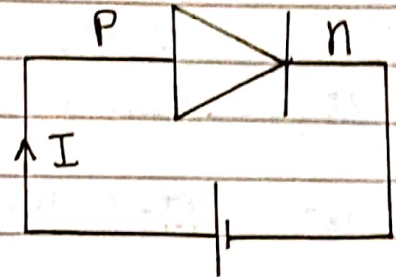
تنجذب الأيونات الموجبة للقطب السالب للبطارية وكذلك الأيونات السالبة تنجذب للقطب الموجب فيقل فرق الجهد



\* تعمل التوسلة كفتاح مفتوح



فتقل للمقاومة مما يسمح  
بمرور التيار الكهربى



\* توصيل البلورة (n) بالقطب الموجب

وتوصيل البلورة (P) بالقطب السالب

\* عند توصيل مصباح يظل منطفئ

لجهد الحازر  $\rightarrow$  يزداد  
سلك التوسلة  $\rightarrow$  يزداد  
مقاومة التوسلة  $\rightarrow$  تزداد  
شدة التيار  $\rightarrow$  تكاد تنعدم = صفر

\* تعمل التوسلة كفتاح مغلق

\* توصيل البلورة (n) بالقطب السالب

وتوصيل البلورة (P) بالقطب الموجب

\* عند توصيل مصباح فإنه يضيء

الخلاصة :-  
الجهد الحازر  $\rightarrow$  يقل  
سلك التوسلة  $\rightarrow$  يقل  
مقاومة التوسلة  $\rightarrow$  تقل  
شدة التيار  $\rightarrow$  تزداد

إستخدامات التوسلة الثنائية

أآ تستخدم كفتاح

مفتوح

عند توصيل التوسلة الثنائية  
توصيل عكس (خاض)

مغلق

عند توصيل التوسلة الثنائية  
توصيل أمامى

الحديد أنه يكون فرق الجهد أكبر من الجهد الحاجز في التوصلة الثنائية  
لأنه يمر تيار كهربائي ولكن يتغلب على الجهد الحاجز

عند فتح فرق الجهد في مقاومة التوصلة الثنائية  
حيث كلما زاد فرق الجهد قلت مقاومة التوصلة الثنائية  
حيث أنها تتأثر به

نرجع مرة أخرى لاستخدامات

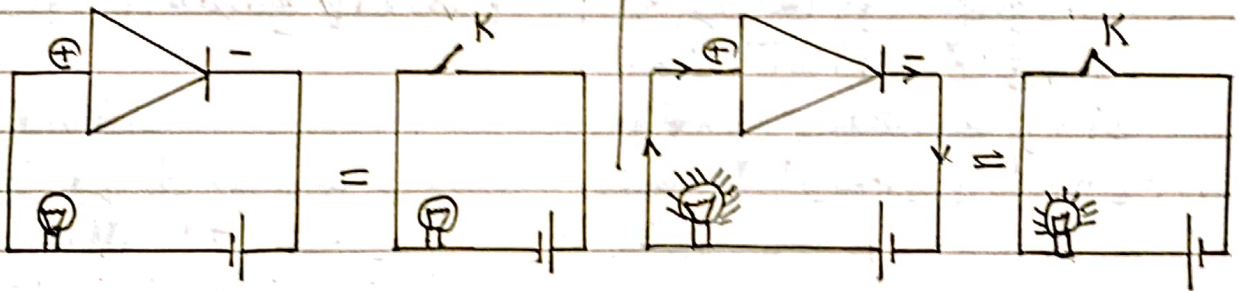
مفتاح

(مفتوح)

(في حالة التوصيل الخاضع)

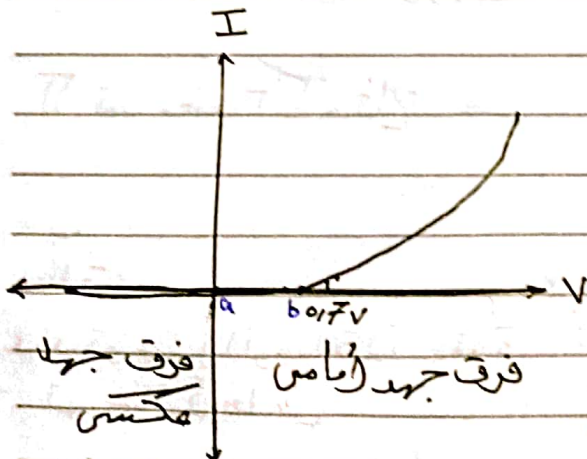
مغلق

(في حالة التوصيل الأمامي)



التوصلة الثنائية تسمح بمرور التيار في الاتجاه الأمامي ولا تسمح  
بمروره في الاتجاه العكسي

العلاقة بين فرق الجهد وشدة التيار



منه إلى له شدة التيار تساوي  
حضر لوتكاد تتعدى حيث أنه فرق  
الجهد يكون أقل من الجهد الحاجز  
وعند الوصول لـ  $V_F$  وبعدها يتزايد  
فرق الجهد فيغلب على الجهد الحاجز  
فتزداد شدة التيار

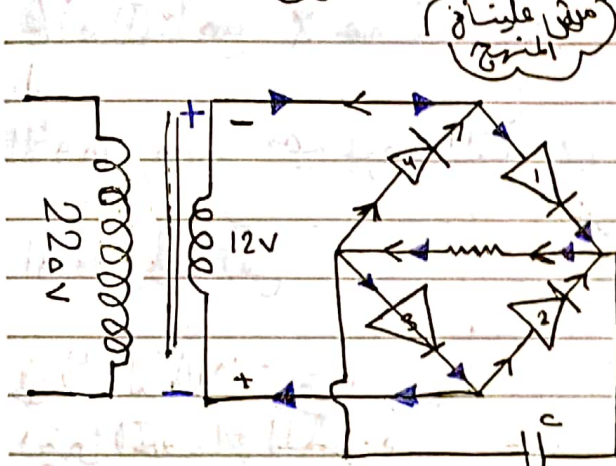


في المسائل إذا لم يذكر قيمة مقاومة التوصلة لأثنائية فإننا نعتبرها

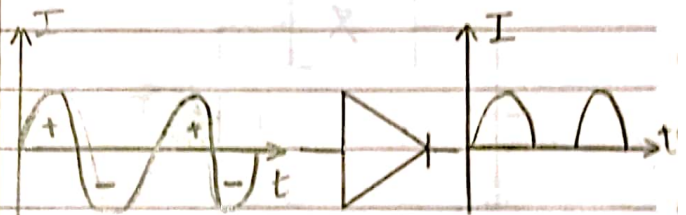
- ① في التوصيل الأمامي = حيز  
② في التوصيل العكس =  $\infty$  حيث أنه المفتاح مفتوح

٢٢ تقويم التيار للتردد

تقويم موجي كامل

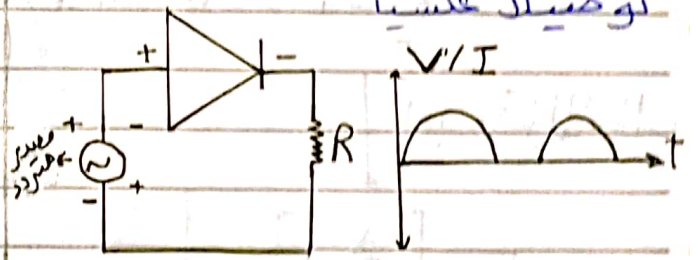
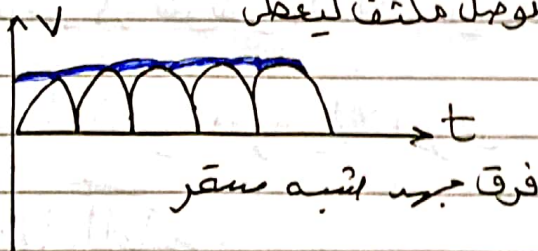


تقويم نصف موجي



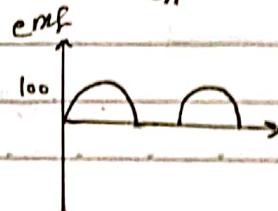
تسمح بمرور أنصاف الموجات  
التي تكون فيها متصلة توصيلاً  
أمامياً ولا تسمح بمرور أنصاف  
القطار التي تكون فيها متصلة  
توصيلاً عكسياً

محور خافض للجهد وتوصيل  
كربع وملا ت قنائية ويختلف  
لقباه التيار كل نصف دورة  
وفي كل جهد غير ثابت لذلك  
نعمل مكثف ليعدل



حساب القيمة الفعالة

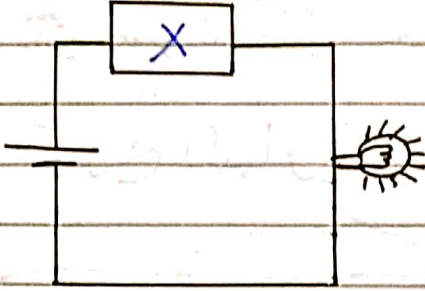
$$emf_{eff} = \frac{emf_{max}}{2}$$



$$emf_{eff} = \frac{100}{2} = 50V$$

يمكن لمقارنة بين المقاومة الأولية والوصلة الثنائية باستخدام

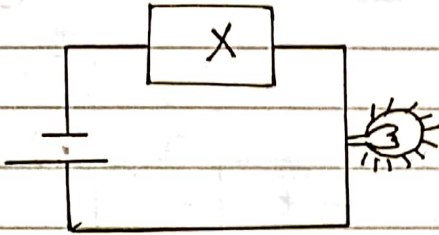
بطارية - مصباح - عنصر X موصل في الدائرة



في الحالة الأولى :-  
يضيء المصباح الكهربى

وعند عكس أقطاب البطارية

بعد عكس الأقطاب

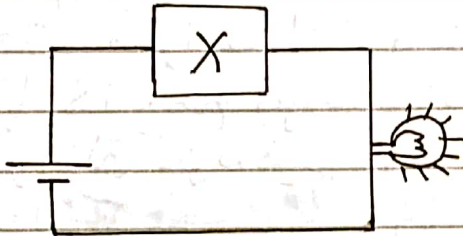


يظل المصباح مضيء وهذا يدل

على أن العنصر X هو المقاومة

الأومية حيث يسمح بمرور التيار في

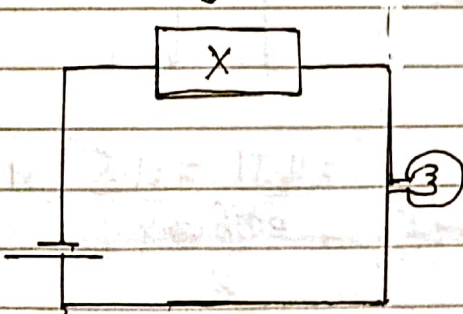
الاتجاه العكس



في الحالة الثانية :-  
يضيء المصباح الكهربى

وعند عكس أقطاب البطارية

بعد عكس الأقطاب



ينطفئ المصباح وهذا يدل على أنه

العنصر X هو وصلة ثنائية

وهي لا تسمح بمرور التيار في

الاتجاه العكس

ممدول المقارنة في الكتاب ..



## الترانزستور

هو مكون من مكونات الدوائر الإلكترونية

يوجد نوعان من الترانزستور ثنائي القطبية

1. ترانزستور (PNP) 2. ترانزستور (NPN)

ويسمى بهذا الاسم لأنه الترانزستور ثنائي القطبية يتكون من

ثلاث بلورات بلورة من النوع P وبلورتين من النوع N أو

بلورة من النوع N وبلورتين من النوع P

يتكون الترانزستور ثنائي القطبية (BJT) من 3 أجزاء هي

الباعث (E) Emitter

← هو المنطقة الأولى في الترانزستور

← هو عبارة عن بلورة شبه موصل متوسطة الحجم وتحتوي على نسبة كبيرة جداً من الشوائب

3. قاعدة (B) Base

← هي المنطقة الوسطى

← عبارة عن بلورة شبه موصل مساحتها صغيرة جداً وتحتوي على نسبة ضئيلة من الشوائب

المجمع (C) collector

هو المنطقة الأخيرة من الترانزستور

عبارة عن بلورة شبه موصل كبيرة الحجم أكبر من الباعث

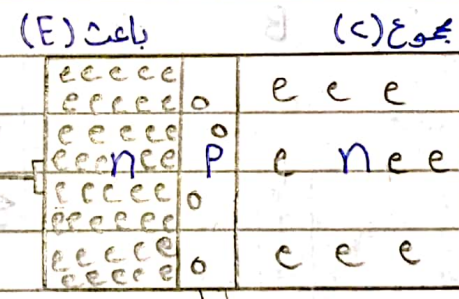
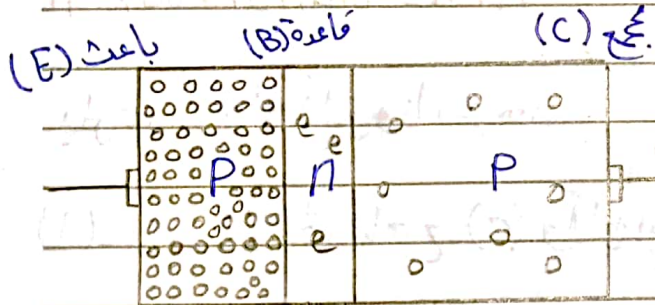
وتحتوي على نسبة من الشوائب تكون أقل من نسبة الشوائب

الوجود في الباعث وأكبر من نسبة الشوائب في القاعدة

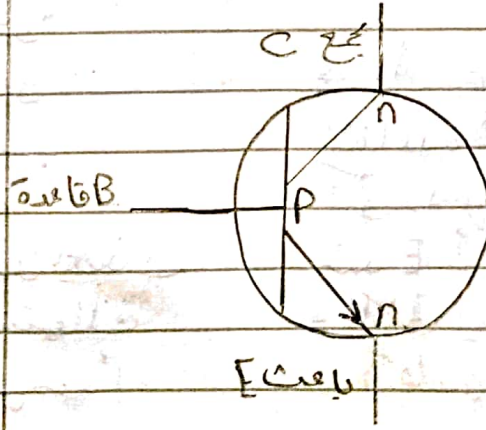
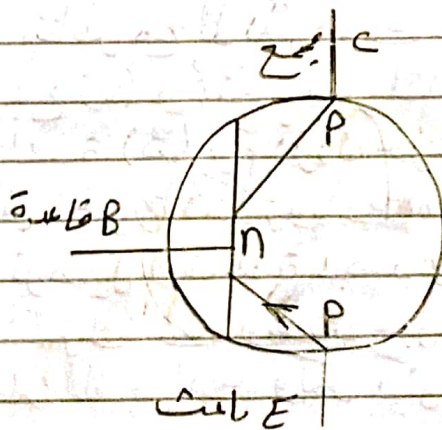
يوجد نوعان من الترانزستور ثنائي القطبية

PNP-transistor

nPN-transistor



قاعدة (B)





\* لابد أن يكون الترانزستور من ثلاث بلورات وإذا اضعف عنصر آخر يتحول إلى مكود آخر ويجب أن يفضل بين

البلورتين اللتان من نفس النوع ببلورة من نوع آخر

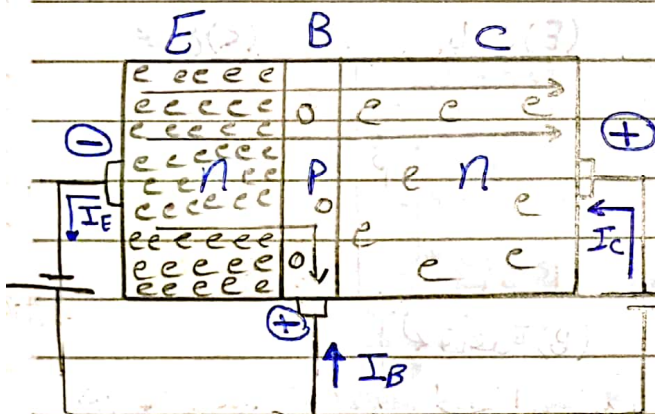
\* الاسم يدل على بلورة  $n$  للباعث (E) سواء كان الاسم داخل أو خارج

\* البلورة التي في الوسط تكون دائماً القاعدة (B)

توصيل مكونات الترانزستور

\* الاتجاه الذي نعمل به هو الاتجاه الإلكتروني للتيار

$n-p-n$  transistor



يلزم تحريك الإلكترونات من

الباعث (E) إلى المجمع (C) ولكن يتم

ذلك يتم توصيل الباعث بمصدر سالب

لكي يتأخر مع الإلكترونات ويدفعها نحو

المجمع (C) وأثناء مرور الإلكترونات من

القاعدة (B) يتم نزول جزء ويخرج منها

ولكن تخرج الإلكترونات من القاعدة

يتم توصيل القاعدة بمصدر موجب فهي يجذب

الإلكترونات وهناك جزء أيضاً يستهلك

في ملء الفجوات ولكن يكون جزء ضئيل جداً.

\* لكي يظل توصيل

القاعدة أمامي

تكون نسبة الموجب

عند E أكبر من C

وبالتالي يظل التوصيل

أمامي

ولكن تحركة الإلكترونات من الموجع (C) يتم توصيله بمصدر موجب

حتى يجذب الإلكترونات

ونلاحظ ما سبق .

١٢ الباعث من النوع «الـ N» ووصل بمصدر سالب  
إذ أنه يكون التوصيل ثمامي

١٣ القاعدة من النوع الموجب «الـ P» ووصلت بمصدر موجب  
إذ أنه يكون التوصيل ثمامي

١٤ الموجع من النوع السالب «الـ N» ووصل بمصدر موجب

إذ أنه يكون التوصيل عكسي

١٥ لابد أنه يكون توصيل

الباعث (E) ← ثمامي

القاعدة (B) ← ثمامي

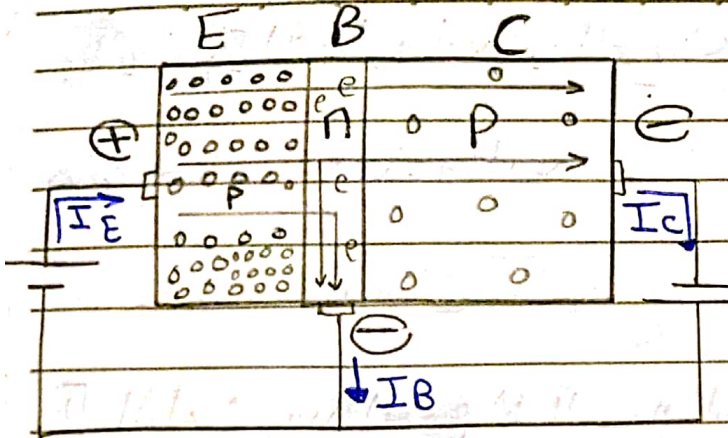
الموجع (C) ← عكسي / خلف

\* لا ننسى أنه الاتجاه للموضع إلتجاه إلكترونات

والإتجاه للتقليدي يكون موضح باللون الأزرق



## PNP transistor



لكن تنفذ الفجوات في

المجمع يتم توصيل الباعث (E)

بمصدر موجب بحيث يتناثر

منه وعند مرور الفجوات من

القاعدة يستهلك جزء ليغطي الإلكترونات

الموجودة وجزء يخرج من القاعدة ولكن يخرج يتم

توصيل القاعدة بجهد سالب لكي يجذبها

ولكن تخرج من المجمع يتم توصيله بجهد سالب حتى يجذبه

لذلك ما سبق

١١ الباعث من النوع الموجب ووصل بجهد موجب  $\rightarrow$  توصيل أمامي

١٢ القاعدة من النوع السالب ووصل بجهد سالب  $\rightarrow$  توصيل أمامي

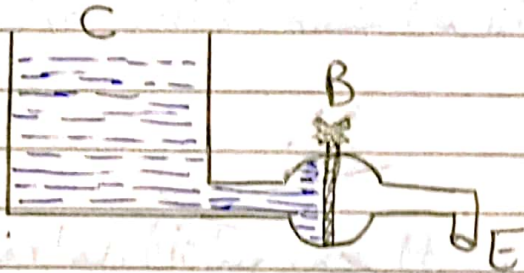
١٣ المجمع من النوع الموجب ووصل بجهد سالب  $\rightarrow$  عكسي

من في رأي ترائز شور فكون توصيل

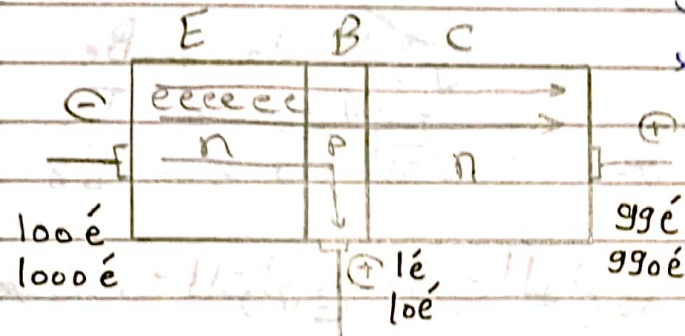
الباعث  $\rightarrow$  أمامي ، القاعدة  $\rightarrow$  أمامي  
المجمع  $\rightarrow$  عكسي

\* القاعدة هي التي تتحكم في مرور التيار وأعداد مروره

وبأقل جهد يمكن للقاعدة أن تغير كمية كبيرة من التيار



مثال: ترانزستور الماء



عند خروج الإلكترونات من الباعث  
فيها الانعكاسية تنفذ إلى المجمع وجهد  
ضئيل لإخراجها من القاعدة

ونجيب أنه للنسبة ثابتة

بحيث تكون 99%

وتختلف أنه كل إلكترون

يخرج من القاعدة يقابله أمثاله

في المجمع وبذلك يمكن أنه يستخدم

الترانزستور كمكبر

إستخدامات الترانزستور

أ. يستخدم كمكبر

للشرح :

عند استخدام الترانزستور كمكبر فإنه عند وضع إشارة كهربائية صغيرة  
كجهد ميكرو فولت مثلاً في تيار القاعدة فإنه تأثيرها يظهر مكبراً  
في تيار المجمع



إذا استخدمنا الترانزستور كمكسر هل يعد ذلك إنتهاء للقانون

بقاء العلاقة مع التفسير ؟

العبارة خاطئة . حيث أنه تيار المجمع وتيار القاعدة ناتج عن تيار

الباعث

\* معامل التكبير  $\beta$  النسبة بين تيار المجمع إلى تيار القاعدة عند ثبوت فرق الجهد بين الباعث والمجمع

$$\beta_e = \frac{I_c}{I_B}$$

$\beta_e$  ← معامل التكبير

$I_c$  ← تيار المجمع

$I_B$  ← تيار القاعدة \* تكون النسبة أكبر من الواحد الصحيح

\* نسبة التوازن / ثابت التوازن  $\alpha$  النسبة بين تيار المجمع

إلى تيار الباعث عند ثبوت فرق الجهد بين القاعدة والمجمع

$$\alpha_e = \frac{I_c}{I_E}$$

$\alpha_e$  ← ثابت التوازن

$I_c$  ← تيار المجمع

$I_E$  ← تيار الباعث

\* النسبة تكون أقل من الواحد الصحيح

حيث يكون تيار المجمع مقارب للتيار الباعث

لأن القاعدة أخذت جزء صغير من الإلكترونات وسلك القاعدة قليل جدًا ولها نسبة ضئيلة من الشوائب فتأخذ جزء صغير من الإلكترونات

$$I_E = I_B + I_C$$

\* ماسبق

$$\alpha_e = \frac{I_C}{I_E}$$

\*

$$\beta_e = \frac{\alpha_e}{1 - \alpha_e}$$

\*

$$\alpha_e = \frac{I_C}{I_E}$$

\* إثبات

$$\alpha_e = \frac{I_C}{I_E} = \frac{I_C}{I_B + I_C} = \frac{\frac{I_C}{I_B}}{\frac{I_B}{I_B} + \frac{I_C}{I_B}} = \frac{\beta_e}{1 + \beta_e}$$

$$\beta_e = \frac{\alpha_e}{1 - \alpha_e}$$

\* إثبات

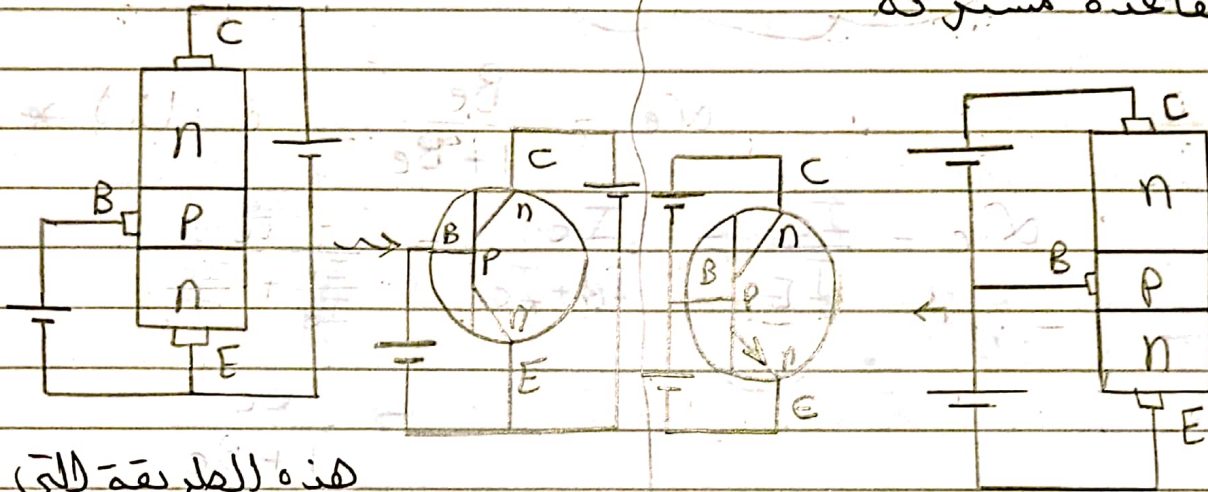
$$\beta_e = \frac{I_C}{I_B} = \frac{I_C}{I_E - I_C} = \frac{\frac{I_C}{I_E}}{\frac{I_E}{I_E} - \frac{I_C}{I_E}} = \frac{\alpha_e}{1 - \alpha_e}$$



## طرق توصيل الترانزستور

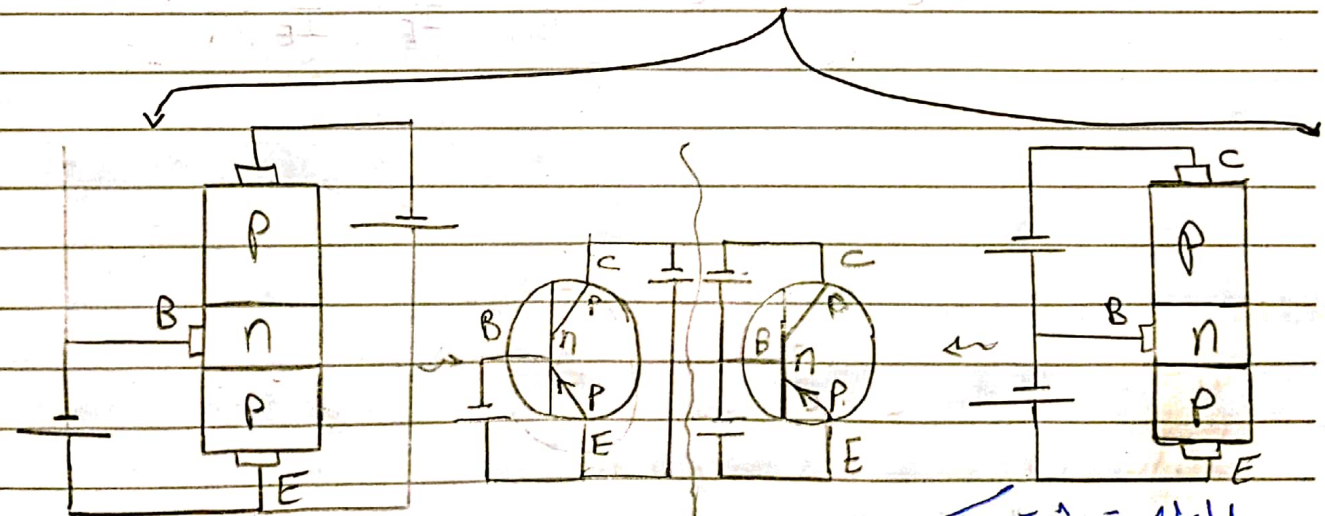
الباعث مشترك

طريقة توصيل الترانزستور  
والقاعدة مشتركة



هذه الطريقة التي  
سنعمل بها

## توصيل ترانزستور من النوع PNP



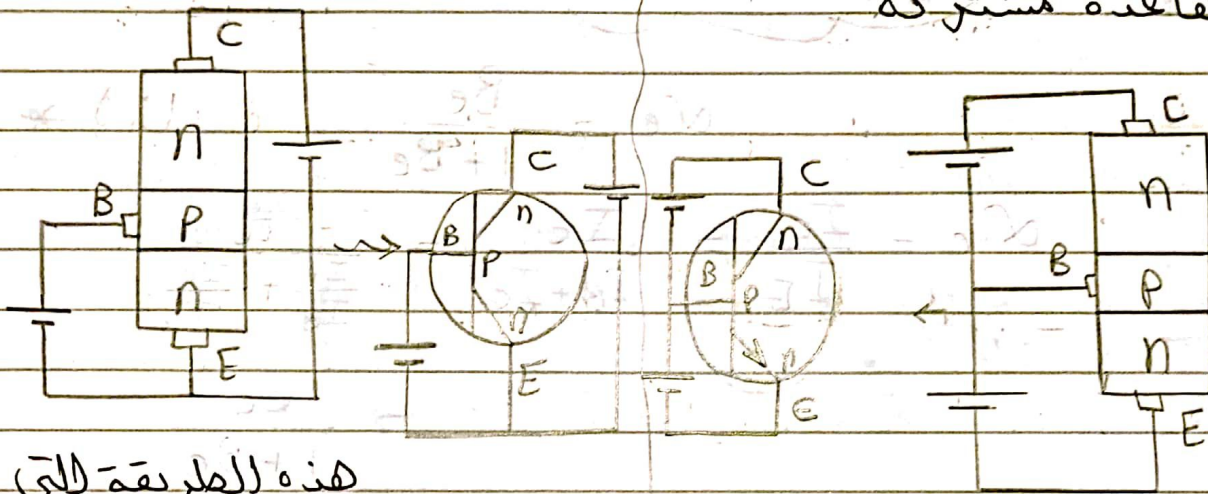
القاعدة مشتركة

الباعث مشترك

## طرق توصيل الترانزستور

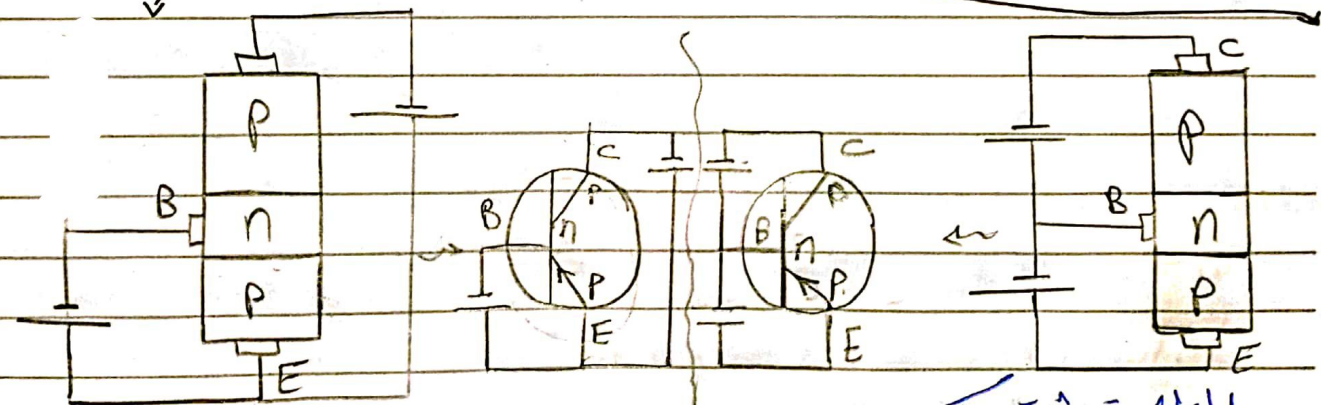
الباعث مشترك

طريقة توصيل الترانزستور  
والقاعدة مشتركة



هذه الطريقة التي  
سنعمل بها

## توصيل ترانزستور من النوع PNP

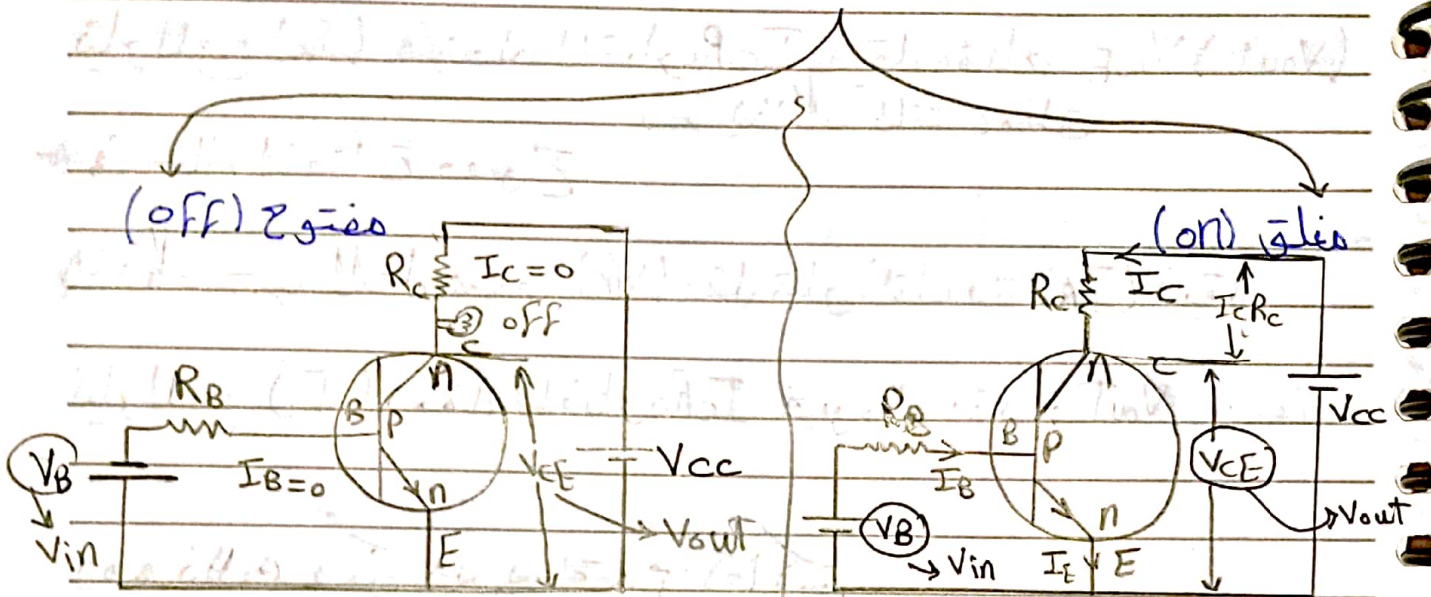


القاعدة مشتركة

الباعث مشترك



٢٢ يمكن استخدام الترانزستور كمفتاح



إذا وصل القاعدة لماسي إذا وصل القاعدة لمتن

$$\beta_e = \frac{I_C}{I_B}$$

$$I_C = \beta_e I_B$$

$$V_{CC} = V_{CE} + I_C R_C$$

$$V_B = I_B R_B + V_{BE}$$

$$I_C = \beta_e I_B$$

$V_{in}$  كبير  
 $I_B$  كبير  
 $I_C$  كبير

إذا كان جهد الدخل  $V_{in}$  يزيد تيار القاعدة  $I_B$  فيزداد

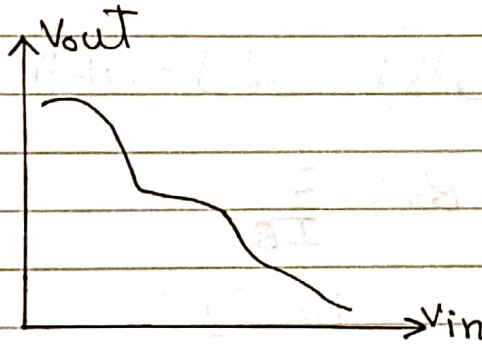
تيار المجمع  $I_C$  فيزداد للمقدار  $I_C R_C$  فيقل مقدار  $V_{CE}$  ( $V_{out}$ )  
 ← إذا كان المفتاح مغلق

في حالة المفتاح مفتوح

إذا كان جهد الدخل صغير  $V_{in}$  يقل تيار القاعدة  $I_B$  فيقل

تيار المجمع  $I_C$  فيقل للمقدار  $I_C R_C$  فيزداد مقدار  $V_{out}$

ومن ذلك يمكن أنه يستعمل كعاكس



«الالكترونيات التناظرية والرقمية» نفس شرح للمحاضرة